Document made available under the Patent Cooperation Treaty (PCT)

International application number: PCT/JP05/003688

International filing date: 25 February 2005 (25.02.2005)

Document type: Certified copy of priority document

Document details: Country/Office: JP

Number: 2004-058648

Filing date: 03 March 2004 (03.03.2004)

Date of receipt at the International Bureau: 14 April 2005 (14.04.2005)

Remark: Priority document submitted or transmitted to the International Bureau in

compliance with Rule 17.1(a) or (b)



25,02,2005

日本国特許庁 JAPAN PATENT OFFICE

別紙添付の書類に記載されている事項は下記の出願書類に記載されている事項と同一であることを証明する。

This is to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed with this Office.

出願年月日 Date of Application:

2004年 3月 3日

出願番号 Application Number:

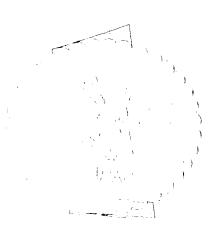
特願2004-058648

[ST. 10/C]:

[]P2004-058648]

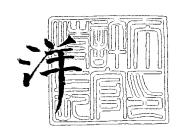
出 願 人
Applicant(s):

富士写真フイルム株式会社



2005年 3月31日

特許庁長官 Commissioner, Japan Patent Office ()、[I]



【書類名】 特許願 【整理番号】 314058F335 特許庁長官殿 【あて先】 CO8L 1/00 【国際特許分類】 【発明者】 神奈川県南足柄市中沼210番地 富士写真フイルム株式会社内 【住所又は居所】 深川 伸隆 【氏名】 【発明者】 神奈川県南足柄市中沼210番地 富士写真フイルム株式会社内 【住所又は居所】 柳輝一 【氏名】 【発明者】 神奈川県南足柄市中沼210番地 富士写真フイルム株式会社内 【住所又は居所】 川本 博之 【氏名】 【特許出願人】 【識別番号】 000005201 神奈川県南足柄市中沼210番地 【住所又は居所】 富士写真フイルム株式会社 【氏名又は名称】 【代理人】 【識別番号】 100101719 東京都港区西新橋1丁目4番10号 野口特許事務所 【住所又は居所】 【弁理士】 野口 恭弘 【氏名又は名称】 【電話番号】 03-3519-7788 【手数料の表示】 【予納台帳番号】 081571 21,000円 【納付金額】 【提出物件の目録】 【物件名】 特許請求の範囲 1 【物件名】 明細書 1 図面 1 【物件名】

【物件名】

【包括委任状番号】

要約書 1

9909596

【書類名】特許請求の範囲

【請求項1】

下記式(I)で表される6位の置換比率が0.32以上であるセルロースアセテート及び二つ以上の芳香環を有しオクタノール/水分配係数が1以上6以下のレターデーション上昇剤の少なくとも1種を含み、レターデーション上昇剤をセルロースアセテートに対して0.1重量%以上20重量%以下含有することを特徴とするセルロースアセテートフィルム。

式(I)

. (2位の置換比率=6位の置換度/ (2位の置換度+3位の置換度+6位の置換度)

【請求項2】

レターデーション上昇剤が下記一般式(1)で表される請求項1のセルロースアセテートフィルム。

一般式(1)

【化1】

$$R^{3} \xrightarrow{R^{4}} R^{5} \qquad R^{10} \qquad R^{9}$$

$$R^{8} \xrightarrow{R^{4}} R^{5} \qquad R^{6} \qquad R^{7}$$

(式中、 $R^1 \sim R^7$ 、 R^9 および R^{10} はそれぞれ独立に水素原子または置換基を表し、 $R^1 \sim R^5$ のうち少なくとも1つは電子供与性基を表し、 R^8 は水素原子、炭素数 $1 \sim 4$ のアルキル基、炭素数 $2 \sim 6$ のアルケニル基、炭素数 $2 \sim 6$ のアルキニル基、炭素数 $6 \sim 1$ 2のアリール基、炭素数 $1 \sim 1$ 2のアルコキシ基、炭素数 $1 \sim 1$ 2のアルコキシ基、炭素数 $1 \sim 1$ 2のアルコキシカルボニル基、炭素数 $1 \sim 1$ 2のアルコキシカルボニル基、炭素数 $1 \sim 1$ 2のアシルアミノ基、シアノ基またはハロゲン原子を表す。)

【請求項3】

上記一般式(1)の電子供与性基がアルコキシ基である請求項2記載のセルロースアセテートフィルム。

【請求項4】

上記一般式 (1) で表されるレターデーション上昇剤が下記一般式 (1-D) で表されるレターデーション上昇剤である請求項 2 記載のセルロースアセテートフィルム。

一般式 (1-D) 【化2】

$$R^{21}O$$
 R^{4}
 R^{5}
 R^{22}
 $R^{21}O$
 R^{4}
 R^{5}

(式中、 R^2 、 R^4 および R^5 はそれぞれ独立に水素原子または置換基を表し、 R^{21} 、 R^{22} はそれぞれ独立に炭素数 $1\sim 4$ のアルキル基を表し、 X^1 は炭素数 $6\sim 1$ 2のアリール基、炭素数 $2\sim 1$ 2のアルコキシカルボニル基、またはシアノ基を表す。)

【請求項5】

「下記(A)式及び(B)式で表される波長590nmにおけるRe、及びRthが、

 $2.0 \le R.e \le 2.0.0$

 $7.0 \le R.t.h \le 4.0.0$

 $1 \le R t h / R e \le 10$

を満たす請求項1~4いずれか1つに記載のセルロースアセテートフィルム。

(A) 式 Rth= $\{(nx+ny)/2-nz\}\times d$

(式中、nxは、セルロースアセテートフィルム面内の遅相軸方向の屈折率であり; nyは、セルロースアセテートフィルム面内の進相軸方向の屈折率であり; nzは、セルロースアセテートフィルムの厚み方向の屈折率であり; そして、 d はセルロースアセテートフィルムの厚さである。)

(B) 式 Re $(0) = (nx-ny) \times d$

(式中、nxは、セルロースアセテートフィルム面内の遅相軸方向の屈折率であり; nyは、セルロースアセテートフィルム面内の進相軸方向の屈折率であり; そして、dは光学異方性層面内の厚さである。)

【請求項6】

フィルムの遅相軸と流延方向の成す角度が85°以上95°以下であり、かつ幅方向における前記角度の変動幅が5°以下である請求項1~5いずれか1つに記載のセルロースアセテートフィルム。

【請求項7】

前記Re及びRthの幅方向の変動が5%以内である請求項1~6いずれか1つに記載のセルロースアセテートフィルム。

【請求項8】

セルロースアセテートフィルムの膜厚が $40\sim110~\mu$ mであり、幅方向の膜厚変動が5%以内である請求項 $1\sim7$ いずれか1つに記載のセルロースアセテートフィルム。

【請求項9】

偏光子の両側に保護フィルムが貼り合わされてなる偏光板であって、該保護フィルムの 少なくとも1枚が請求項1~8いずれか1つに記載のセルロースアセテートフィルムであ る偏光板。

【請求項10】

偏光板の一方の保護フィルムの表面に、ハードコート層、防眩層、および反射防止層から選ばれる少なくとも一層を設けた請求項9記載の偏光板。

【請求項11】

液晶セルおよびその両側に配置された二枚の偏光板からなる液晶表示装置であって、少なくとも1枚の偏光板が請求項9又は10に記載の偏光板である液晶表示装置。

【請求項12】

液晶モードがOCBまたはVAモードである請求項11記載の液晶表示装置。

【請求項13】

請求項9又は10に記載の偏光板をセルのバックライト側に用いたVAモード液晶表示装置。

【書類名】明細書

【発明の名称】セルロースアセテートフィルム、偏光板及び液晶表示装置

【背景技術】

[0001]

セルロースアシレートフィルムは適度な水蒸気透過性を有し、かつ加工が容易であることから液晶表示装置用偏光板の保護フィルムとして広く使用されてきが、近年セルロースアシレートフィルムに光学異方性を付与し、位相差フィルムとして使用することが提案されている。セルロースアシレートフィルムのレターデーションを増大させる手段としては、1)延伸によりセルロースアシレートの分子鎖の配向度を高める、2)異方性の高い低分子化合物を添加する、等の方法が知られており、例えば、特許文献1にはセルロースアシレートプロピオネートフィルムをテンター延伸する方法が開示されている。また、特許文献2には円盤状化合物を添加したセルロースアシレートフィルムをテンター延伸する方法が開示されている。

しかし、上記の方法は高いレターデーション値を得ようとするとフィルム面内でのレターデーション及び遅相軸の変動が大きくなるという問題を有しており、改良が求められていた。

[0002]

【特許文献1】特開2003-73485号公報

【特許文献2】特開2002-182215号公報

【発明の開示】

【発明が解決しようとする課題】

[0003]

本発明の目的は、レターデーションが高く、且つ均一なセルロースアセテートフィルムを提供することである。また、別の本発明の目的は、光学異方性が大きく且つ均一な保護フィルムを用いた偏光板を液晶表示装置に用いることで、光漏れなどの問題を生じることなく、広視野角で表示品位の高い液晶表示装置を提供することである。

【課題を解決するための手段】

[0004]

本発明者は鋭意検討した結果、アセチル置換度が一定以下のセルロースアセテートに、 親水的でセルロースアセテートとの相溶性が高く且つ異方性の大きい低分子化合物を添加 することにより均一かつ高レターデーションのセルロースアセテートフィルムが得られる ことを見出した。すなわち、

下記式(I)で表される6位の置換比率が0.32以上であるセルロースアセテート及び二つ以上の芳香環を有しオクタノール/水分配係数が1以上6以下のレターデーション上昇剤の少なくとも1種を含み、レターデーション上昇剤をセルロースアセテートに対して0.1重量%以上20重量%以下含有することを特徴とするセルロースアセテートフィルム並びにそれを用いた偏光板及び液晶表示装置である。

式 (I)

6位の置換比率=6位の置換度/(2位の置換度+3位の置換度+6位の置換度)

【発明の効果】

[0005]

本発明によれば、均一で高レターデーションを有するセルロースアシレートフィルム及 び偏光板を作製することができる。

上記の光学補償機能を有する偏光板は、OCB (optically compensated bend)型、VA (vertically aligned)型の液晶表示装置に特に有利に用いることができる。

【発明を実施するための最良の形態】

[0006]

[セルロースアシレート]

(セルロースアシレート)

まず、本発明に用いるセルロースアシレートについて詳細に記載する。

本発明においては、セルロースアシレートとしてセルロースアセテートを使用することが好ましく、式 (I) で表される 6 位の置換比率が 0.32 以上であるセルロースアセテートを使用することがより好ましい。

式(I)

6位の置換比率=6位の置換度/(2位の置換度+3位の置換度+6位の置換度)

[0007]

セルロースを構成する $\beta-1$, 4結合しているグルコース単位は、2位、3位および6 位に遊離の水酸基を有している。セルロースアシレートは、これらの水酸基の一部または 全部をアシル基によりエステル化した重合体(ポリマー)である。アシル置換度は、2位 、3位および6位のそれぞれについて、セルロースがエステル化している割合(100% のエステル化は置換度1)を意味する。全アシル置換度すなはちD2+D3+D6は2. $0.0 \sim 3.$ 0.0 が好ましく、より好ましくは 2. 2. 2. 2. 0. 0 であり、特に好ましくは 2. 40~2. 82である。また、D6/(D2+D3+D6)は0. 32以上が好まし く、より好ましくは0.322以上、特に好ましくは0.324~0.340である。 本発明では、水酸基のAとBの置換度の総和は、より好ましくは2.2~2.86であ り、特に好ましくは 2. $40 \sim 2$. 80 である。また、Bの置換度は 1. 50 以上であり 、特には1.7以上である。さらにBはその28%以上が6位水酸基の置換基であるが、 より好ましくは30%以上が6位水酸基の置換基であり、31%がさらに好ましく、特に は32%以上が6位水酸基の置換基であることも好ましい。また更に、セルロースアシレ ートの6位のAとBの置換度の総和が0.75以上であり、さらには0.80以上であり 特には0.85以上であるセルロースアシレートフィルムもあげることができる。これら のセルロースアシレートフィルムにより溶解性の好ましい溶液が作製でき、特に非塩素系 有機溶媒において、良好な溶液の作製が可能となる。更に粘度が低くろ過性のよい溶液の 作成が可能となる。

[0008]

セルロースの水酸基の置換基はアセチル基であることが好ましい。また、セルロースの水酸基に置換されている炭素数2以上のアシル基としては、脂肪族基でもアリール基でもよく特に限定されない。それらは、例えばセルロースのアルキルカルボニルエステル、アルケニルカルボニルエステルあるいは芳香族カルボニルエステル、芳香族アルキルカルボニルエステルなどであり、それぞれさらに置換された基を有していてもよい。これらの好ましいBとしては、プロピオニル、ブタノイル、ケプタノイル、ヘキサノイル、オクタノイル、ドデカノイル、トリデカノイル、テトラデカノイル、ヘキサデカノイル、オクタデカノイル、iso-ブタノイル、t-ブタノイル、シクロヘキサンカルボニル、オレオイル、ベンゾイル、ナフチルカルボニル、シンナモイル基などを挙げることが出来る。これらの中でも、プロピオニル、ブタノイル、ドデカノイル、オクタデカノイル、t-ブタノイル、オレオイル、ベンゾイル、ナフチルカルボニル、シンナモイルなどがより好ましい。特に好ましくはプロピオニル、ブタノイルである。

[0009]

(セルロースアシレートの合成方法)

セルロースアシレートの合成方法の基本的な原理は、右田伸彦他、木材化学 $180\sim190$ (共立出版、1968年)に記載されている。代表的な合成方法は、カルボン酸無水物-酢酸-硫酸触媒による液相酢化法である。具体的には、綿花リンタや木材パルプ等のセルロース原料を適当量の酢酸で前処理した後、予め冷却したカルボン酸化混液に投入してエステル化し、完全セルロースアシレート(2位、3位および6位のアシル置換度の合計が、ほぼ3.00)を合成する。上記カルボン酸化混液は、一般に溶媒としての酢酸、エステル化剤としての無水カルボン酸および触媒としての硫酸を含む。無水カルボン酸は、これと反応するセルロースおよび系内に存在する水分の合計よりも、化学量論的に過剰量で使用することが普通である。アシル化反応終了後に、系内に残存している過剰の無水カルボン酸の加水分解およびエステル化触媒の一部の中和のために、中和剤(例えば、

カルシウム、マグネシウム、鉄、アルミニウムまたは亜鉛の炭酸塩、酢酸塩または酸化物)の水溶液を添加する。次に、得られた完全セルロースアシレートを少量の酢化反応触媒(一般には、残存する硫酸)の存在下で、50~90℃に保つことによりケン化熟成し、所望のアシル置換度および重合度を有するセルロースアシレートまで変化させる。所望のセルロースアシレートが得られた時点で、系内に残存している触媒を前記のような中和剤を用いて完全に中和するか、あるいは中和することなく水または希硫酸中にセルロースアシレート溶液を投入(あるいは、セルロースアシレート溶液中に、水または希硫酸を投入)してセルロースアシレートを分離し、洗浄および安定化処理によりセルロースアシレートを得る。

[0010]

本発明のセルロースアシレートフィルムは、フィルムを構成するポリマー成分が実質的に上記の定義を有するセルロースアシレートからなることが好ましい。『実質的に』とは、ポリマー成分の55質量%以上(好ましくは70質量%以上、さらに好ましくは80質量%以上)を意味する。フィルム製造の原料としては、セルロースアシレート粒子を使用することが好ましい。使用する粒子の90質量%以上は、0.5~5mmの粒子径を有することが好ましい。また、使用する粒子の50質量%以上が1~4mmの粒子径を有することが好ましい。セルロースアシレート粒子は、なるべく球形に近い形状を有することが好ましい。

$[0\ 0\ 1\ 1]$

$[0\ 0\ 1\ 2]$

低分子成分が除去されると、平均分子量(重合度)が高くなるが、粘度は通常のセルロースアシレートよりも低くなるため有用である。低分子成分の少ないセルロースアシレートは、通常の方法で合成したセルロースアシレートから低分子成分を除去することにより得ることができる。低分子成分の除去は、セルロースアシレートを適当な有機溶媒で洗浄することにより実施できる。なお、低分子成分の少ないセルロースシレテートを製造する場合、酢化反応における硫酸触媒量を、セルロース100重量に対して0.5~25質量部に調整することが好ましい。硫酸触媒の量を上記範囲にすると、分子量部分布の点でも好ましい(分子量分布の均一な)セルロースアシレートを合成することができる。本発明のセルロースアシレートの製造時に使用される際には、その含水率は2質量%以下であることが好ましく、さらに好ましくは1質量%以下であり、特には0.7質量%以下の含水率を有するセルロースアシレートである。一般に、セルロースアシレートは、水を含有しており2.5~5質量%が知られている。本発明でこのセルロースアシレートの含水率になり、もの方法は目的とする含水率になれば特に限定されない。

本発明に使用するこれらのセルロースアシレートは、その原料綿や合成方法は発明協会公開技報(公技番号 2001-1745、2001年3月15日発行、発明協会)の7頁~12頁に詳細に記載されている。

[0013]

[レターデーション上昇剤]

次に本発明に使用するレターデーション上昇剤について説明する。

本発明に使用するレターデーション上昇剤は、二つ以上の芳香環を有し、オクタノール /水分配係数(以下、「1 o g P」ともいう。)が1以上6以下であるレターデーション 上昇剤である。

本発明のレターデーション上昇剤としてはセルロースアセテートに対する相溶性が高く かつ分極率異方性の大きい化合物が好ましい。 具体的には、1 o g P が 1 以上 6 以下であるが、2 以上 5 以下が好ましい。1 o g P が 高すぎるとセルロースアセテートに対する相溶性が不十分でフィルム面内でのレターデーションの均一性が問題となる。また、1 o g P が低すぎると高湿下での保留性が低下して しまう。

[0014]

本発明において、オクタノール/水分配係数(1ogP)は、下記式により定義できる

ここで、

m~i=i番目の低分子化合物のトータル低分子化合物添加量に対する重量分率 l o g P i = I 番目の低分子化合物の l o g P

本発明のlogP値は水/ブタノール間の分配率を実測するほかに、液体クロマトグラフの保持時間を基に算出した値、又は市販の電子計算プログラムによる計算値を用いることができる。本発明おいて低分子化合物のlogP値はDaylight Information System社のlogP計算プログラムを用いて算出した計算値を使用する。

[0015]

本発明のレターデーション上昇剤としては下記一般式(1)で表される化合物が特に好ましい。以下にこれらの化合物に関して詳細に説明する。

一般式(1)

[0016]

【化1】

$$R^{3} \xrightarrow{R^{4}} R^{5} \qquad R^{6} \qquad R^{7}$$

$[0\ 0\ 1\ 7]$

一般式 (1) 中、 $R^1 \sim R^7$ 、 R^9 および R^{10} はそれぞれ独立に水素原子、または置換基を表し、置換基は後述の置換基 T が適用できる。

 $R^1 \sim R^5$ のうち少なくとも1つは電子供与性基を表す。 R^1 、 R^3 または R^5 のうちの1つが電子供与性基であることが好ましく、 R^3 が電子供与性基であることがより好ましい

[0018]

電子供与性基とは $Hammeto\sigma_p$ 値がO以下のものを表し、Chem.Rev., 91, 165 (1991). 記載の $Hammeto\sigma_p$ 値がO以下のものが好ましく適用でき、より好ましくは $-0.85\sim0$ のものが用いられる。例えば、アルキル基、アルコキシ基、アミノ基、水酸基などが挙げられる。

電子供与性基として好ましくはアルキル基、アルコキシ基であり、より好ましくはアルコキシ基(好ましくは炭素数 $1\sim1$ 2、より好ましくは炭素数 $1\sim8$ 、更に好ましくは炭素数 $1\sim6$ 、特に好ましくは炭素数 $1\sim4$ である。)である。

[0019]

 R^1 として好ましくは、水素原子または電子供与性基であり、より好ましくはアルキル基、アルコキシ基、アミノ基、水酸基であり、更に好ましくは、炭素数 $1 \sim 4$ のアルキル基、炭素数 $1 \sim 1$ 2 のアルコキシ基であり、特に好ましくはアルコキシ基(好ましくは炭素数 $1 \sim 1$ 2、より好ましくは炭素数 $1 \sim 8$ 、更に好ましくは炭素数 $1 \sim 6$ 、特に好ましくは炭素数 $1 \sim 4$)であり、最も好ましくはメトキシ基である。

[0020]

 R^2 として好ましくは、水素原子、アルキル基、アルコキシ基、アミノ基、水酸基であり、より好ましくは、水素原子、アルキル基、アルコキシ基であり、更に好ましくは水素原子、アルキル基(好ましくは炭素数 $1\sim 4$ 、より好ましくはメチル基である。)、アルコキシ基(好ましくは炭素数 $1\sim 6$ 、特に好ましくは炭素数 $1\sim 6$ 、サキシ基である。

[0021]

 R^3 として好ましくは、水素原子または電子供与性基であり、より好ましくは水素原子、アルキル基、アルコキシ基、アミノ基、水酸基であり、更に好ましくは、アルキル基、アルコキシ基であり、特に好ましくはアルコキシ基(好ましくは炭素数 $1\sim 1$ 2、より好ましくは炭素数 $1\sim 8$ 、更に好ましくは炭素数 $1\sim 6$ 、特に好ましくは炭素数 $1\sim 4$)である。最も好ましくはn-プロポキシ基、エトキシ基、メトキシ基である

[0022]

 R^4 として好ましくは、水素原子または電子供与性基であり、より好ましくは水素原子、アルキル基、アルコキシ基、アミノ基、水酸基であり、更に好ましくは、水素原子、炭素数 $1\sim 4$ のアルキル基、炭素数 $1\sim 1$ 2 のアルコキシ基(好ましくは炭素数 $1\sim 1$ 2 、より好ましくは炭素数 $1\sim 8$ 、更に好ましくは炭素数 $1\sim 6$ 、特に好ましくは炭素数 $1\sim 4$)であり、特に好ましくは水素原子、炭素数 $1\sim 4$ のアルキル基、炭素数 $1\sim 4$ のアルコキシ基であり、最も好ましくは水素原子、メチル基、メトキシ基である。

[0023]

 R^5 として好ましい基は、 R^2 で挙げた基と同じである。

[0024]

 R^6 、 R^7 、 R^9 および R^{10} として好ましくは水素原子、炭素数 $1\sim 12$ のアルキル基、炭素数 $1\sim 12$ のアルコキシ基、ハロゲン原子であり、より好ましくは、水素原子、ハロゲン原子であり、更に好ましくは水素原子である。

[0025]

 R^8 は水素原子、炭素数 $1\sim 4$ のアルキル基、炭素数 $2\sim 6$ のアルケニル基、炭素数 $2\sim 6$ のアルキニル基、炭素数 $6\sim 1$ 2 のアリール基、炭素数 $1\sim 1$ 2 のアルコキシ基、炭素数 $1\sim 1$ 2 のアリールオキシ基、炭素数 $1\sim 1$ 2 のアリールオキシ基、炭素数 $1\sim 1$ 2 のアシルアミノ基、シアノ基またはハロゲン原子を表し、可能な場合には置換基を有してもよく、置換基としては後述の置換基 $1\sim 1$ $1\sim 1$ 0 $1\sim$

 R^8 として好ましくは炭素数 $1\sim 4$ のアルキル基、炭素数 $2\sim 6$ のアルキニル基、炭素数 $6\sim 1$ 2 のアリール基、炭素数 $1\sim 1$ 2 のアルコキシ基、炭素数 $2\sim 1$ 2 アリールオキシ基であり、より好ましくは、炭素数 $6\sim 1$ 2 のアリール基、炭素数 $1\sim 1$ 2 のアルコキシ基、炭素数 $6\sim 1$ 2 のアリールオキシ基であり、更に好ましくは炭素数 $1\sim 1$ 2 のアルコキシ基(好ましくは炭素数 $1\sim 1$ 2 、より好ましくは炭素数 $1\sim 8$ 、更に好ましくは炭素数 $1\sim 6$ 、特に好ましくは炭素数 $1\sim 4$ である。)であり、特に好ましくは、メトキシ基、エトキシ基、 $1\sim 1$ 2 によっている。

[0026]

一般式(1)のうちより好ましくは下記一般式(1-A)である。

一般式 (1-A)

[0027]

【化2】

$$R^{11}O \xrightarrow{R^4} R^5 \qquad R^{10} \qquad R^9$$

$$R^{11}O \xrightarrow{R^4} R^5 \qquad R^6 \qquad R^7$$

[0028]

一般式 (1-A) 中、 R^1 、 R^2 、 R^4 、 R^5 、 R^6 、 R^7 、 R^8 、 R^9 および R^{10} はそれぞれ 一般式(1)におけるそれらと同義であり、また好ましい範囲も同様である。

[0029]

一般式(1-A)中、 R^{11} はアルキル基を表し、 R^{11} で表されるアルキル基は直鎖でも 分岐があってもよく、また更に置換基を有してもよい。好ましくは炭素数1~12のアル キル基、より好ましくは炭素数1~8のアルキル基、更に好ましくは炭素数1~6のアル キル基、特に好ましくは炭素数1~4のアルキル基(例えば、メチル基、エチル基、n-プロピル基、isoープロピル基、nーブチル基、isoーブチル基、tertーブチル 基などが挙げられる。)を表す。

[0030]

一般式 (1) のうちより好ましくは下記一般式 (1-B) である。

一般式 (1-B)

[0031]

【化3】

$$R^{11}O \xrightarrow{R^4} R^5 \qquad R^{10} \qquad R^9$$

$$R^{11}O \xrightarrow{R^4} R^5 \qquad R^6 \qquad R^7$$

[0032]

一般式(1-B)中、 R^1 、 R^2 、 R^4 、 R^5 、 R^6 、 R^7 、 R^9 、 R^{10} は一般式(1) にお けるそれらと同義であり、また好ましい範囲も同様である。

一般式 (1-B) 中、 R^{11} は一般式 (1-A) におけるそれらと同義であり、また好ま しい範囲も同様である。

[0033]

一般式(1-B)中、Xは炭素数 $1\sim4$ のアルキル基、炭素数 $2\sim6$ のアルキニル基、 炭素数 $6\sim1$ 2のアリール基、炭素数 $1\sim1$ 2のアルコキシ基、炭素数 $6\sim1$ 2のアリー ルオキシ基、炭素数2~12のアルコキシカルボニル基、炭素数2~12のアシルアミノ 基、シアノ基またはハロゲン原子を表す。

 R^1 、 R^2 、 R^4 、 R^5 がすべて水素原子の場合にはXとして好ましくはアルキル基、アル キニル基、アリール基、アルコキシ基、アリールオキシ基であり、より好ましくは、アリ ール基、アルコキシ基、アリールオキシ基であり、更に好ましくはアルコキシ基(好まし くは炭素数 $1\sim1$ 2、より好ましくは炭素数 $1\sim8$ 、更に好ましくは炭素数 $1\sim6$ 、特に 好ましくは炭素数1~4である。)であり、特に好ましくは、メトキシ基、メトキシ基、 n-プロポキシ基、iso-プロポキシ基、n-ブトキシ基である。

[0034]

 R^1 、 R^2 、 R^4 、 R^5 のうち少なくとも 1 つが置換基の場合には X として好ましくはアル キニル基、アリール基、アルコキシカルボニル基、シアノ基、であり、より好ましくはア リール基(好ましくは炭素数 $6\sim1~2$)、シアノ基、アルコキシカルボニル基(好ましく は炭素数 $2\sim1$ 2) であり、更に好ましくはアリール基(好ましくは炭素数 $6\sim1$ 2のア . リール基であり、より好ましくはフェニル基、 p ーシアノフェニル基、 p ーメトキシフェ ニルである。)、アルコキシカルボニル基(好ましくは炭素2~12、より好ましくは炭 素数2~6、更に好ましくは炭素数2~4、特に好ましくはメトキシカルボニル、エトキ シカルボニル、n-プロポキシカルボニルである。)、シアノ基であり、特に好ましくは 、フェニル基、メトキシカルボニル基、エトキシカルボニル基、n-プロポキシカルボニ ル基、シアノ基である。

[0035]

一般式 (1) のうち更に好ましくは下記一般式 (1-C) である。

一般式 (1-C)

[0036]

【化4】

$$R^{11}O \xrightarrow{R^2} R^1 O \xrightarrow{R} X$$

[0037]

一般式 (1-C) 中、 R^1 、 R^2 、 R^4 、 R^5 、 R^{11} およびXは一般式 (1-B) における それらと同義であり、また好ましい範囲も同様である。

[0038]

一般式 (1) で表される化合物の中で好ましいのは下記一般式 (1-D) で表される化合物である。

一般式 (1-D)

[0039]

【化5】

$$R^{21}O \xrightarrow{R^4} O \xrightarrow{R^5} O \xrightarrow{R^5} X^1$$

[0040]

一般式 (1-D) 中、 R^2 、 R^4 および R^5 は一般式 (1-C) におけるそれらと同義であり、また好ましい範囲も同様である。 R^{21} 、 R^{22} はそれぞれ独立に炭素数 $1\sim 4$ のアルキル基を表す。 X^1 は炭素数 $6\sim 1$ 2 のアリール基、炭素数 $2\sim 1$ 2 のアルコキシカルボニル基、又はシアノ基を表す。

[0041]

 R^{21} は炭素数 $1\sim 4$ のアルキル基を表し、好ましくは炭素数 $1\sim 3$ のアルキル基であり、より好ましくはエチル基、メチル基である。

 R^{22} は炭素数 $1 \sim 4$ のアルキル基を表し、好ましくは炭素数 $1 \sim 3$ のアルキル基であり、より好ましくはエチル基、メチル基であり、更に好ましくはメチル基である。

[0042]

 X^1 は炭素数 $6 \sim 1$ 2 のアリール基、炭素 $2 \sim 1$ 2 アルコキシカルボニル基、又はシアノ基であり、好ましくは炭素数 $6 \sim 1$ 0 のアリール基、炭素数 $2 \sim 6$ アルコキシカルボニル基、シアノ基であり、より好ましくはフェニル基、p-シアノフェニル基、p-メトキシフェニル基、メトキシカルボニル、エトキシカルボニル、n-プロポキシカルボニル、シアノ基であり、更に好ましくは、フェニル基、メトキシカルボニル基、エトキシカルボニル基、n-プロポキシカルボニル基、シアノ基である。

[0043]

一般式(1)のうち最も好ましくは下記一般式(1-E)である。

一般式(1-E)

[0044]【化6】

$$R^{21}O$$
 R^4
 R^5
 $R^{22}O$
 R^5

[0045]

一般式(1-E)中、 \mathbb{R}^2 、 \mathbb{R}^4 および \mathbb{R}^5 は一般式(1-D)におけるそれらと同義で あり、また好ましい範囲も同様だが、いずれか1つは-O R^{13} で表される基である(R^{13} は炭素数 $1\sim4$ のアルキル基である。)。 R^{21} 、 R^{22} 、 X^1 は一般式(1-D)における それらと同義であり、また好ましい範囲も同様である。

[0046]

一般式(1-E)中、 \mathbb{R}^2 、 \mathbb{R}^4 および \mathbb{R}^5 は一般式(1-D)におけるそれらと同義で あり、また好ましい範囲も同様だが、いずれか1つは-O R^{13} で表される基であり(R^{13} は炭素数 $1\sim 4$ のアルキル基である。)、好ましくは \mathbf{R}^4 、 \mathbf{R}^5 が $-\mathbf{O}\,\mathbf{R}^{13}$ で表される基で あり、より好ましくはR⁴が-OR¹³で表される基である。

 R^{13} は炭素数 $1\sim4$ のアルキル基を表し、好ましくは炭素数 $1\sim3$ のアルキル基であり 、より好ましくはエチル基、メチル基であり、更に好ましくはメチル基である。

[0047]

以下に前述の置換基Tについて説明する。

[0048]

置換基Tとしては例えばアルキル基 (好ましくは炭素数1~20、より好ましくは炭素 数 $1\sim12$ 、特に好ましくは炭素数 $1\sim8$ であり、例えばメチル、エチル、iso-プロピル、tertーブチル、nーオクチル、nーデシル、nーヘキサデシル、シクロプロピ ル、シクロペンチル、シクロヘキシルなどが挙げられる。)、アルケニル基(好ましくは 炭素数 $2\sim20$ 、より好ましくは炭素数 $2\sim12$ 、特に好ましくは炭素数 $2\sim8$ であり、 例えばビニル、アリル、2-ブテニル、3-ペンテニルなどが挙げられる。)、アルキニ ル基(好ましくは炭素数 $2\sim 2$ 0、より好ましくは炭素数 $2\sim 1$ 2、特に好ましくは炭素 数2~8であり、例えばプロパルギル、3-ペンチニルなどが挙げられる。)、アリール 基(好ましくは炭素数 $6 \sim 3$ 0 、より好ましくは炭素数 $6 \sim 2$ 0 、特に好ましくは炭素数 $6 \sim 12$ であり、例えばフェニル、p-メチルフェニル、ナフチルなどが挙げられる。) 、置換又は未置換のアミノ基(好ましくは炭素数 $0\sim2~0$ 、より好ましくは炭素数 $0\sim1$ 0、特に好ましくは炭素数 $0\sim6$ であり、例えばアミノ、メチルアミノ、ジメチルアミノ 、ジエチルアミノ、ジベンジルアミノなどが挙げられる。)、アルコキシ基(好ましくは 炭素数 $1\sim20$ 、より好ましくは炭素数 $1\sim12$ 、特に好ましくは炭素数 $1\sim8$ であり、 例えばメトキシ、エトキシ、ブトキシなどが挙げられる。)、アリールオキシ基(好まし くは炭素数 $6\sim20$ 、より好ましくは炭素数 $6\sim16$ 、特に好ましくは炭素数 $6\sim12$ で あり、例えばフェニルオキシ、2ーナフチルオキシなどが挙げられる。)、アシル基(好 ましくは炭素数 $1\sim 2$ 0、より好ましくは炭素数 $1\sim 1$ 6、特に好ましくは炭素数 $1\sim 1$ 2であり、例えばアセチル、ベンゾイル、ホルミル、ピバロイルなどが挙げられる。)、 アルコキシカルボニル基(好ましくは炭素数2~20、より好ましくは炭素数2~16、 特に好ましくは炭素数2~12であり、例えばメトキシカルボニル、エトキシカルボニル などが挙げられる。)、アリールオキシカルボニル基(好ましくは炭素数7~20、より 好ましくは炭素数 $7 \sim 16$ 、特に好ましくは炭素数 $7 \sim 10$ であり、例えばフェニルオキ シカルボニルなどが挙げられる。)、アシルオキシ基(好ましくは炭素数2~20、より 好ましくは炭素数 $2 \sim 16$ 、特に好ましくは炭素数 $2 \sim 10$ であり、例えばアセトキシ、

ベンゾイルオキシなどが挙げられる。)、アシルアミノ基(好ましくは炭素数2~20、 より好ましくは炭素数2~16、特に好ましくは炭素数2~10であり、例えばアセチル アミノ、ベンゾイルアミノなどが挙げられる。)、アルコキシカルボニルアミノ基(好ま しくは炭素数2~20、より好ましくは炭素数2~16、特に好ましくは炭素数2~12 であり、例えばメトキシカルボニルアミノなどが挙げられる。)、アリールオキシカルボ ニルアミノ基(好ましくは炭素数7~20、より好ましくは炭素数7~16、特に好まし くは炭素数7~12であり、例えばフェニルオキシカルボニルアミノなどが挙げられる。)、スルホニルアミノ基(好ましくは炭素数1~20、より好ましくは炭素数1~16、 特に好ましくは炭素数1~12であり、例えばメタンスルホニルアミノ、ベンゼンスルホ ニルアミノなどが挙げられる。)、スルファモイル基(好ましくは炭素数0~20、より 好ましくは炭素数0~16、特に好ましくは炭素数0~12であり、例えばスルファモイ ル、メチルスルファモイル、ジメチルスルファモイル、フェニルスルファモイルなどが挙 げられる。)、カルバモイル基(好ましくは炭素数1~20、より好ましくは炭素数1~ 16、特に好ましくは炭素数1~12であり、例えばカルバモイル、メチルカルバモイル 、ジエチルカルバモイル、フェニルカルバモイルなどが挙げられる。)、アルキルチオ基 (好ましくは炭素数 $1\sim20$ 、より好ましくは炭素数 $1\sim16$ 、特に好ましくは炭素数1~12であり、例えばメチルチオ、エチルチオなどが挙げられる。)、アリールチオ基(好ましくは炭素数6~20、より好ましくは炭素数6~16、特に好ましくは炭素数6~ 12であり、例えばフェニルチオなどが挙げられる。)、アルキルスルホニル基又はアリ ールスルホニル基(好ましくは炭素数1~20、より好ましくは炭素数1~16、特に好 ましくは炭素数1~12であり、例えばメシル、トシルなどが挙げられる。)、アルキル スルフィニル基(好ましくは炭素数1~20、より好ましくは炭素数1~16、特に好ま しくは炭素数1~12であり、例えばメタンスルフィニル、ベンゼンスルフィニルなどが 挙げられる。)、ウレイド基(好ましくは炭素数1~20、より好ましくは炭素数1~1 6、特に好ましくは炭素数 $1\sim1$ 2であり、例えばウレイド、メチルウレイド、フェニル ウレイドなどが挙げられる。)、リン酸アミド基(好ましくは炭素数1~20、より好ま しくは炭素数1~16、特に好ましくは炭素数1~12であり、例えばジエチルリン酸ア ミド、フェニルリン酸アミドなどが挙げられる。)、ヒドロキシ基、メルカプト基、ハロ ゲン原子(例えばフッ素原子、塩素原子、臭素原子、ヨウ素原子)、シアノ基、スルホ基 、カルボキシル基、ニトロ基、ヒドロキサム酸基、スルフィノ基、ヒドラジノ基、イミノ 基、ヘテロ環基(好ましくは炭素数1~30、より好ましくは1~12であり、ヘテロ原 子としては、例えば窒素原子、酸素原子、硫黄原子、具体的には例えばイミダゾリル、ピ リジル、キノリル、フリル、ピペリジル、モルホリノ、ベンゾオキサゾリル、ベンズイミ ダゾリル、ベンズチアゾリルなどが挙げられる。)、シリル基(好ましくは、炭素数3~ 40、より好ましくは炭素数 $3\sim30$ 、特に好ましくは、炭素数 $3\sim24$ であり、例えば 、トリメチルシリル、トリフェニルシリルなどが挙げられる)などが挙げられる。これら の置換基は更に置換されてもよい。

[0049]

また、置換基が二つ以上ある場合は、同じでも異なってもよい。また、可能な場合には 互いに連結して環を形成してもよい。

[0050]

以下に一般式(1)で表される化合物に関して具体例をあげて詳細に説明するが、本発明は以下の具体例によって何ら限定されることはない。

[0051]

【化7】

A-1
$$H_3CO$$
 CN CN CN

A-2
$$OCH_3$$
 OCH_3 OCH_3

A-3
$$H_3CO \longrightarrow COH_3$$

$$O \longrightarrow CO$$

$$H_3CO \longrightarrow CO$$

$$O \longrightarrow CO$$

A-4
$$OCH_3$$
 OCH_3 OCH_3 OCH_3 OCH_3

A-6
$$H_3CO \longrightarrow CO$$

$$C \longrightarrow CN$$

A-8
$$OCH_3$$
 OCH_3 OCH_3 OCH_3

【化8】

A-10

A-11

A-12

A-13

A-14

A-15

A-16

A-17

[0053]

【化9】

A-18
$$H_3CO$$
 CH_3
 C
 CH_3
 C
 CH_3
 C
 CH_3

A-19
$$H_3CO$$
 CH_3 CH_3

A-22
$$H_3CO - C - O - OC_3H_1$$

A-23
$$C_2H_5O$$
 C_0 C

$$C_2H_5O$$
 C_2H_5O C_2H_5O

A-25
$$C_2H_5O$$
 C_2H_7O C_3H_7

A-26
$$C_3H_7O$$
 C_3H_7O C_7O C_7O C_7O C_7O

A-27
$$C_3H_7O$$
 C_2H_5

A-28
$$C_3H_7O$$
 C_3H_7O C_3H_7O

[0054]

【化10】

A-29
$$H_3CO$$
 $C - O - OC_6H_1$

A-30
$$C_6H_{13}O$$
 OCH_3

A-31
$$C_3H_7O$$
 C_3H_7O C_4H_9

A-34
$$OCH_3$$
 CN OCH_3 OC

[0055]

【化11】

A-37

A-39

A-40

A-41

A-42

A-43

A-45

[0056]

【化12】

A-46

$$H_3CS$$
 CN CN

A-47

$$H_3CHN$$
 $C - C_2H_5$

A-48

A-49

A-50

[0057]

本発明の一般式(1)で表される化合物は置換安息香酸とフェノール誘導体の一般的な エステル反応によって合成でき、エステル結合形成反応であればどのような反応を用いて もよい。例えば、置換安息香酸を酸ハロゲン化物に官能基変換した後、フェノールと縮合 する方法、縮合剤あるいは触媒を用いて置換安息香酸とフェノール誘導体を脱水縮合する 方法などがあげられる。

製造プロセス等を考慮すると置換安息香酸を酸ハロゲン化物に官能基変換した後、フェ ノールと縮合する方法が好ましい。

[0058]

反応溶媒として炭化水素系溶媒(好ましくはトルエン、キシレンが挙げられる。)、エ ーテル系溶媒(好ましくはジメチルエーテル、テトラヒドロフラン、ジオキサンなどが挙 げられる)、ケトン系溶媒、エステル系溶媒、アセトニトリル、ジメチルホルムアミド、 ジメチルアセトアミドなどを用いることができる。これらの溶媒は単独でも数種を混合し て用いてもよく、反応溶媒として好ましくはトルエン、アセトニトリル、ジメチルホルム アミド、ジメチルアセトアミドである。

[0059]

反応温度としては、好ましくは0~150℃、より好ましくは0~100℃、更に好ま しくは0~90℃であり、特に好ましくは20℃~90℃である。

本反応には塩基を用いないのが好ましく、塩基を用いる場合には有機塩基、無機塩基の どちらでもよく、好ましくは有機塩基であり、ピリジン、3級アルキルアミン(好ましく はトリエチルアミン、エチルジイソプルピルアミンなどが挙げられる)である。

[0060]

以下に本発明の化合物の合成法に関して具体的に記載するが、本発明は以下の具体例に よって何ら限定されることはない。

[0061]

[合成例1:例示化合物A-1の合成]

3, 4, 5-トリメトキシ安息香酸24.6g(0.116モル)、トルエン100m

[0062]

 $^{1}H-NMR$ (CDCl₃) δ 3. 50 (br, 9H), 7. 37 (d, 2H), 7. 4 5 (s, 2H), 7. 77 (s, 2H)

マススペクトル: m/z 314 (M+H) +

得られた化合物の融点は172~173℃であった。

[0063]

[合成例2:例示化合物A-2の合成]

2, 4, 5ートリメトキシ安息香酸 106.1g(0.5 = N)、トルエン 340mL、ジメチルホルムアミド1mLを60 $\mathbb C$ に加熱した後、塩化チオニル65.4g(0.5 = N))をゆっくりと滴下し、2時間 $65 \sim 70$ $\mathbb C$ で加熱した。その後、あらかじめ 4-2 シアノフェノール 11.5g(0.6 = N) をアセトニトリル 150mL に溶解させた液をゆっくりと滴下し、滴下終了後、 $80 \sim 85$ $\mathbb C$ $\mathbb C$ 2 時間加熱撹拌した。反応液を室温まで冷却した後、酢酸エチル(1L)、水で分液操作を行い、得られた有機相を硫酸マグネシウムで水分を除去した後、約500mL の溶媒を減圧留去し、メタノール 1L を加え、再結晶操作を行った。析出した結晶をろ過回収し、白色の結晶として目的化合物を125.4g(125.4g(1

[0064]

 1 H-NMR (CDC1₃) δ 3. 91 (s, 3H), 3. 93 (s, 3H), 3. 98 (s, 3H), 6. 59 (s, 1H), 7. 35 (d, 2H), 7. 58 (s, 1H), 7. 74 (d, 2H)

マススペクトル: m/z 314 (M+H) *

得られた化合物の融点は116℃であった。

[0065]

[合成例3:例示化合物A-3の合成]

2, 3, 4ートリメトキシ安息香酸 10.1g (47.5ミリモル)、トルエン 40m L、ジメチルホルムアミド 0.5mL を 80 C に加熱した後、塩化チオニル 6.22g (52.3ミリモル)をゆっくりと滴下し、80 C で 2 時間加熱撹拌した。その後、あらかじめ 4- シアノフェノール 6.2g (52.3ミリモル)をアセトニトリル 20mL に溶解させた液をゆっくりと滴下し、滴下終了後、 $80 \sim 85$ C で 2 時間加熱撹拌した。反応液を室温まで冷却した後、酢酸エチル、水で分液操作を行い、得られた有機相を硫酸ナトリウムで水分を除去した後、溶媒を減圧留去し、メタノール 50mL を加え、再結晶操作を行った。析出した結晶をろ過回収し、白色の結晶として目的化合物を 11.9g (収率 80%)得た。なお、化合物の同定は 1mL 1mL

[0066]

 $^{1}H-NMR$ (CDC1₃) : δ 3. 50 (br, 9H), 7. 37 (d, 2H), 7. 45 (s, 2H), 7. 77 (s, 2H)

マススペクトル: m/z 314 (M+H) +

得られた化合物の融点は102~103℃であった。

[0067]

[合成例4:例示化合物A-4の合成]

2, 4, 6ートリメトキシ安息香酸 25.0g(118ミリモル)、トルエン100m L、ジメチルホルムアミド1mLを60℃に加熱した後、塩化チオニル15.4g(129ミリモル)をゆっくりと滴下し、60℃で2時間加熱撹拌した。その後、あらかじめ4ーシアノフェノール15.4g(129ミリモル)をアセトニトリル50mLに溶解させた液をゆっくりと滴下し、滴下終了後、80~85℃で4.5時間加熱撹拌した。反応液を室温まで冷却した後、酢酸エチル、水で分液操作を行い、得られた有機相を硫酸ナトリウムで水分を除去した後、溶媒を減圧留去し、メタノール500mL、アセトニトリル100mLを加え、再結晶操作を行った。析出した結晶をろ過回収し、白色の結晶として目的化合物を10.0g(収率27%)得た。なお、化合物の同定はマススペクトルで行った。

マススペクトル:m/z 314 (M+H) *

得られた化合物の融点は172~173℃であった。

[0068]

[合成例5:例示化合物A-5の合成]

[0069]

マススペクトル:m/z 284 (M+H) ⁺

得られた化合物の融点は104℃であった。

[0070]

[合成例 6:例示化合物 A-6の合成]

A-5 における 2 , 3-5 以外は同様の方法で合成した。また化合物の同定はマススペクトルで行った。

マススペクトル: m/z 284 (M+H) +

得られた化合物の融点は134~136℃であった。

[0071]

「合成例7:例示化合物A-7の合成]

2, 5-ジメトキシ安息香酸 2 5. 0 g(1 3 7 ミリモル)、トルエン 1 0 0 m L、ジメチルホルムアミド 1 . 0 m L を 6 0 $\mathbb C$ に加熱した後、塩化チオニル 1 8. 0 (1 5 1 ミリモル)をゆっくりと滴下し、6 0 $\mathbb C$ で 2 時間加熱撹拌した。その後、あらかじめ 4 ーシアノフェノール 1 8. 0 g(1 5 1 ミリモル)をアセトニトリル 5 0 m L に溶解させた液をゆっくりと滴下し、滴下終了後、7 0 \sim 8 0 $\mathbb C$ で 7 . 5 時間加熱撹拌した。反応液を室温まで冷却した後、酢酸エチル、飽和食塩水で分液操作を行い、得られた有機相を硫酸ナトリウムで水分を除去した後、溶媒を減圧留去し、シリカゲルカラムクロマトグラフィー(ヘキサン - 酢酸エチル(9 / 1 、V / V) で精製操作を行い、白色の結晶として目的化合物を 1 8. 8 g(収率 4 8 %)得た。また化合物の同定はマススペクトルで行った。

[0072]

マススペクトル: m/z 284 (M+H) *

得られた化合物の融点は79~80℃であった。

[0073]

[合成例8:例示化合物A-8の合成]

A-5における 2, 3-5ジメトキシ安息香酸を 2, 6-5ジメトキシ安息香酸に変更する以外は同様の方法で合成した。また化合物の同定はマススペクトルで行った。

ページ: 18/

マススペクトル:m/z 284 (M+H) * 得られた化合物の融点は130~131 \mathbb{C} であった。

[0074]

[合成例9:例示化合物A-11の合成]

A-2 における 4-シアノフェノール 7 1. 5 g 8 4-クロロフェノール 7 6. 9 g に変更する以外は同様の方法で目的化合物を得た。また化合物の同定は 1 H - NMR(400 MHz)およびマススペクトルで行った。

[0075]

 $^{1}H-NMR$ (CDC1₃) δ 3. 90 (s, 3H), 3. 94 (s, 3H), 3. 99 (s, 3H), 6. 58 (s, 1H), 7. 15 (d, 2H), 7. 37 (d, 2H), 7. 56 (s, 1H)

マススペクトル: m/z 323 (M+H) +

得られた化合物の融点は127~129℃であった。

[0076]

[合成例10:例示化合物A-12の合成]

2, 4, 5-トリメトキシ安息香酸 4 5. 0 g(2 1 2 ミリモル)、トルエン 1 8 0 m L、ジメチルホルムアミド1. 8 m L を 6 0 \mathbb{C} に加熱した後、塩化チオニル 2 7. 8 g(2 3 3 ミリモル)をゆっくりと滴下し、6 0 \mathbb{C} で2. 5時間加熱撹拌した。その後、あらかじめ 4 ーヒドロキシ安息香酸メチル 3 5. 4 g(2 3 3 ミリモル)をジメチルホルムアミド 2 7 m L に溶解させた液をゆっくりと添加し、8 0 \mathbb{C} で3時間加熱撹拌した後、反応液を室温まで冷却し、メタノール 2 7 0 m L を加え、析出した結晶をろ過回収し、白色の結晶として目的化合物を 6 4. 5 g(収率 8 8 %)得た。また化合物の同定は \mathbb{C} H \mathbb{C} N M R(4 0 0 M H z)およびマススペクトルにより行った。

[0077]

 1 H-NMR (CDC $_{13}$) δ 3. 95 (m, 9H), 3. 99 (s, 3H), 6. 57 (s, 1H), 7. 28 (d, 2H), 7. 57 (s, 1H) 8. 11 (d, 2H) マススペクトル:m/z 347 (M+H) $^{+}$

得られた化合物の融点は121~123℃であった。

[0078]

[合成例11:例示化合物A-13の合成]

2, 4, 5ートリメトキシ安息香酸 $20.0g(94.3 \le 1)$ モル)、トルエン 100 mL、ジメチルホルムアミド 1 mLを60 \mathbb{C} に加熱した後、塩化チオニル $12.3g(104 \le 1)$ モル)をゆっくりと滴下し、60 \mathbb{C} で 3.5 時間加熱撹拌した。その後、あらかじめ 4-7 エニルフェノール $17.7g(104 \le 1)$ モルン 150 mLに溶解させた液をゆっくりと添加し、80 \mathbb{C} で 3 時間加熱撹拌した後、反応液を室温まで冷却し、メタノール 250 mLを加え、析出した結晶をろ過回収し、白色の結晶として目的化合物を 21.2g(収率 62%) 得た。また化合物の同定は 1 H 1 NMR(1 OMH 1 N 1 およびマススペクトルにより行った。

[0079]

 1 H-NMR (CDC1₃) δ 3. 9 3 (s, 3 H), 3. 9 6 (s, 3 H), 3. 9 9 (s, 3 H), 6. 5 9 (s, 1 H), 7. 2 6 - 7. 7 5 (m, 1 0 H)

マススペクトル: m/z 365 (M+H) +

得られた化合物の融点は131−132℃であった。

[0800]

[合成例12:例示化合物A-14の合成]

得られた化合物の融点は91~92℃であった。

[0081]

[合成例13:例示化合物A-15の合成]

A-2 における 4-シアノフェノール 7 1. 5 gをフェノール 5 6. 4 g に変更する以外は同様の方法で目的化合物を得た。なお、化合物の同定は 1 H - NMR およびマススペクトルにより行った。

[0082]

 $^{1}H-NMR$ (CDC1₃) δ 3. 91 (s, 3H), 3. 93 (s, 3H), 3. 99 (s, 3H), 6. 58 (s, 1H), 7. 19-7. 27 (m, 3H), 7. 42 (m, 2H)

. 7. 58 (s, 1H)

マススペクトル: m/z 365 (M+H) +

得られた化合物の融点は105~108℃であった。

マススペクトル:m/z 289 (M+H) *

[0083]

「合成例14:例示化合物A-16の合成]

A-2 における 4-シアノフェノール 7 1. 5 g を 4-メトキシフェノール 7 4. 4 g に変更する以外は同様の方法で目的化合物を得ることができる。なお、化合物の同定は 1-NMR およびマススペクトルにより行った。

[0084]

 $^{1}H-NMR$ (CDC1₃) δ 3. 84 (s, 3H), 3. 92 (s, 3H), 3. 93 (s, 3H), 3. 99 (s, 3H), 6. 58 (s, 1H), 6. 92 (d, 2H), 7. 12 (d, 2H), 7. 42 (m, 2H), 7. 58 (s, 1H)

マススペクトル: m/z 319 (M+H) *

得られた化合物の融点は102~103℃であった。

[0085]

[合成例15:例示化合物A-17の合成]

A-2 における 4-シアノフェノール 7 1. 5 g を 4-エチルフェノール 7 3. 3 g に変更する以外は同様の方法で目的化合物を得た。なお、化合物の同定は 1 H — N M R (4 0 0 M H z) およびマススペクトルにより行った。

マススペクトル: m/z 317 (M+H) *

得られた化合物の融点は70~71℃であった。

[0086]

[合成例16:例示化合物A-24の合成]

4—エトキシ安息香酸 2 7. 3 g(1 6 4 ミリモル)、トルエン 1 0 8 m L、ジメチルホルムアミド1 m L を 6 0 \mathbb{C} に加熱した後、塩化チオニル 2 1. 5 g(1 8 1 ミリモル)をゆっくりと滴下し、6 0 \mathbb{C} で 2 時間加熱撹拌した。その後、あらかじめ 4 \mathbb{C} ーエトキシフェノール 2 5. 0 g(1 8 1 ミリモル)をアセトニトリル 5 0 m L に溶解させた溶液をゆっくり添加し、8 0 \mathbb{C} で 4 時間加熱撹拌した後、反応液を室温まで冷却した後、メタノール 1 0 0 m L を加え、析出した結晶をろ過回収し、白色の結晶として目的化合物を 3 0.6 g(収率 6 5 %)得た。なお、化合物の同定は H \mathbb{C} H \mathbb{C} N M R (4 0 0 M H z)およびマススペクトルにより行った。

[0087]

 $^{1}H-NMR$ (CDC1₃) δ 1. 48-1. 59 (m, 6H) , 4. 05 (q, 2H) , 4. 10 (q, 2H) , 6. 89-7. 00 (m, 4H) , 7. 10 (d, 2H) , 8 . 12 (d, 2H)

マススペクトル: m/z 287 (M+H) +

得られた化合物の融点は113~114℃であった。

[0088]

[合成例17:例示化合物A-25の合成]

4-エトキシ安息香酸24.7g(149ミリモル)、トルエン100mL、ジメチル ホルムアミド1mLを60℃に加熱した後、塩化チオニル19.5g(164ミリモル) をゆっくりと滴下し、60℃で2時間加熱撹拌した。その後、あらかじめ4-プロポキシ フェノール25.0g(165ミリモル)をアセトニトリル50mLに溶解させた溶液を ゆっくり添加し、80℃で4時間加熱撹拌した後、反応液を室温まで冷却した後、メタノ ール100mLを加え、析出した結晶をろ過回収し、得られた固体にメタノール100m Lを加え再結晶操作を行い、得られた結晶をろ過回収し、白色の結晶として目的化合物を 33.9g (収率 76%) 得た。なお、化合物の同定は 1 H-NMR (400MHz) お よびマススペクトルにより行った。

[0089]

 $^{1}\,\mathrm{H-NMR}$ (CDC13) δ 1. 04 (t, 3H), 1. 45 (t, 3H), 1. 82 (q, 2H), 3.93(q, 2H), 4.04(q, 2H), 6.89-7.00(m), 4 H), 7.10 (d, 2 H), 8.12 (d, 2 H)

マススペクトル: m/z 301 (M+H) +

得られた化合物の融点は107℃であった。

[0090]

[合成例18:例示化合物A-27の合成]

A-24の合成法における4-エトキシ安息香酸27.3gを4-プロポキシ安息香酸 29.5gに変更する以外は同様の方法で合成した。なお、化合物の同定はマススペクト ルにより行った。

マススペクトル: m/z 301 (M+H) +

得られた化合物の融点は88~89℃であった。

[0091]

[合成例19:例示化合物A-28の合成]

A-25の合成法における4-エトキシ安息香酸24.7gを4-プロポキシ安息香酸 26.8gに変更する以外は同様の方法で合成した。なお、化合物の同定はマススペクト ルにより行った。

マススペクトル: m/z 315 (M+H) +

得られた化合物の融点は92℃であった。

[0092]

[合成例20:例示化合物A-40の合成]

2, 4-ジメトキシ安息香酸20.0g(109ミリモル)、トルエン80mL、ジメ チルホルムアミド0.8mLを60℃に加熱した後、塩化チオニル14.4g(121ミ リモル)をゆっくりと滴下し、60℃で3.5時間加熱撹拌した。その後、あらかじめ4 ーフェニルフェノール20.5g(121ミリモル)をジメチルホルムアミド50mLに 溶解させた溶液をゆっくり添加し、80℃で6時間加熱撹拌した後、反応液を室温まで冷 却した後、メタノール100mLを加え、析出した結晶をろ過回収し、白色の結晶として 目的化合物を31.7g(収率86%)得た。なお、化合物の同定はマススペクトルによ り行った。

マススペクトル:m/z 335 (M+H) *

得られた化合物の融点は161~162℃であった。

[0093]

[合成例21:例示化合物A-42の合成]

2, 4 ―ジメトキシ安息香酸30.0g(165ミリモル)、トルエン120mL、ジ メチルホルムアミド1.2mLを60℃に加熱した後、塩化チオニル21.6g(181 ミリモル)をゆっくりと滴下し、60℃で2時間加熱撹拌した。その後、あらかじめ4-フヒドロキシ安息香酸メチル27.6g(181ミリモル)をジメチルホルムアミド40

m L に溶解させた溶液をゆっくり添加し、80℃で6時間加熱撹拌した後、反応液を室温まで冷却した後、メタノール140m L を加え、析出した結晶をろ過回収し、白色の結晶として目的化合物を24.4g(収率47%)得た。なお、化合物の同定は 1 H -- N M R (400 M H z) およびマススペクトルにより行った。

 $^{1}H-NMR$ (CDC1₃) δ 3. 92 (m, 9H), 6. 56 (m, 2H), 7. 27 (m, 2H), 8. 09 (m, 3H)

[0094]

マススペクトル: m/z 317 (M+H) +

得られた化合物の融点は122~123℃であった。

[0095]

上記一般式 (1) で表される本発明のレターデーション上昇剤のセルロースアセテート 100質量部に対する含有量は0.1~20質量%であるが、1~15質量%が好ましく、2~10質量%がより好ましい。

本発明のレターデーション上昇剤は、アルコールやメチレンクロライド、ジオキソラン の有機溶媒に溶解してから、セルロースアセテート溶液(ドープ)に添加するか、または 直接ドープ組成中に添加してもよい。

[0096]

[セルロースアセテートフィルムの製造]

本発明のセルロースアセテートフィルムは、ソルベントキャスト法により製造する。ソルベントキャスト法では、セルロースアセテートを有機溶媒に溶解した溶液(ドープ)を用いてフィルムを製造する。

有機溶媒は、炭素原子数が3乃至12のエーテル、炭素原子数が3乃至12のケトン、 炭素原子数が3乃至12のエステルおよび炭素原子数が1乃至6のハロゲン化炭化水素か ら選ばれる溶媒を含むことが好ましい。

エーテル、ケトンおよびエステルは、環状構造を有していてもよい。エーテル、ケトンおよびエステルの官能基(すなわち、一〇一、一〇〇一および一〇〇〇一)のいずれかを二つ以上有する化合物も、有機溶媒として用いることができる。有機溶媒は、アルコール性水酸基のような他の官能基を有していてもよい。二種類以上の官能基を有する有機溶媒の場合、その炭素原子数はいずれかの官能基を有する溶媒の上記した好ましい炭素原子数範囲内であることが好ましい。

[0097]

炭素原子数が3乃至12のエーテル類の例には、ジイソプロピルエーテル、ジメトキシメタン、ジメトキシエタン、1,4ージオキサン、1,3ージオキソラン、テトラヒドロフラン、アニソールおよびフェネトールが含まれる。

炭素原子数が3乃至12のケトン類の例には、アセトン、メチルエチルケトン、ジエチルケトン、ジイソブチルケトン、シクロヘキサノンおよびメチルシクロヘキサノンが含まれる。

炭素原子数が3乃至12のエステル類の例には、エチルホルメート、プロピルホルメート、ペンチルホルメート、メチルアセテート、エチルアセテートおよびペンチルアセテートが含まれる。

二種類以上の官能基を有する有機溶媒の例には、2-エトキシエチルアセテート、2-メトキシエタノールおよび2-ブトキシエタノールが含まれる。

ハロゲン化炭化水素の炭素原子数は、1または2であることが好ましく、1であることが最も好ましい。ハロゲン化炭化水素のハロゲンは、塩素であることが好ましい。ハロゲン化炭化水素の水素原子が、ハロゲンに置換されている割合は、25乃至75モル%であることが好ましく、30乃至70モル%であることがより好ましく、35乃至65モル%であることがさらに好ましく、40乃至60モル%であることが最も好ましい。メチレンクロリドが、代表的なハロゲン化炭化水素である。

本発明の有機溶媒はメチレンクロライドとアルコールを混合して用いることが好ましく、 メチレンクロライドに対するアルコールの比率は1wt%以上50%以下が好ましく、1 0 w t %以上 4 0 w t %以下が好ましく、1 2 w t %以上 3 0 w t %以下が最も好ましい 。アルコールとしてはメタノール、エタノール、n-ブタノールが好ましく、2種類以上 のアルコールを混合して使用してもよい。

[0098]

0℃以上の温度(常温または高温)で処理することからなる一般的な方法で、セルロー スアセテート溶液を調製することができる。溶液の調製は、通常のソルベントキャスト法 におけるドープの調製方法および装置を用いて実施することができる。

セルロースアセテートの量は、得られる溶液中に10乃至40質量%含まれるように調 整する。セルロースアセテートの量は、10乃至30質量%であることがさらに好ましい 。有機溶媒(主溶媒)中には、後述する任意の添加剤を添加しておいてもよい。

溶液は、常温(0乃至40℃)でセルロースアセテートと有機溶媒とを撹拌することに より調製することができる。高濃度の溶液は、加圧および加熱条件下で撹拌してもよい。 具体的には、セルロースアセテートと有機溶媒とを加圧容器に入れて密閉し、加圧下で溶 媒の常温における沸点以上、かつ溶媒が沸騰しない範囲の温度に加熱しながら撹拌する。

加熱温度は、通常は40℃以上であり、好ましくは60乃至200℃であり、さらに好 ましくは80乃至110℃である。

[0099]

各成分は予め粗混合してから容器に入れてもよい。また、順次容器に投入してもよい。 容器は撹拌できるように構成されている必要がある。窒素ガス等の不活性気体を注入して 容器を加圧することができる。また、加熱による溶媒の蒸気圧の上昇を利用してもよい。 あるいは、容器を密閉後、各成分を圧力下で添加してもよい。

加熱する場合、容器の外部より加熱することが好ましい。例えば、ジャケットタイプの 加熱装置を用いることができる。また、容器の外部にプレートヒーターを設け、配管して 液体を循環させることにより容器全体を加熱することもできる。

容器内部に撹拌翼を設けて、これを用いて撹拌することが好ましい。撹拌翼は、容器の 壁付近に達する長さのものが好ましい。撹拌翼の末端には、容器の壁の液膜を更新するた め、掻取翼を設けることが好ましい。

容器には、圧力計、温度計等の計器類を設置してもよい。容器内で各成分を溶剤中に溶 解する。調製したドープは冷却後容器から取り出すか、あるいは、取り出した後、熱交換 器等を用いて冷却する。

[0100]

冷却溶解法により、溶液を調製することもできる。冷却溶解法では、通常の溶解方法で は溶解させることが困難な有機溶媒中にもセルロースアセテートを溶解させることができ る。なお、通常の溶解方法でセルロースアセテートを溶解できる溶媒であっても、冷却溶 解法によると迅速に均一な溶液が得られるとの効果がある。

冷却溶解法では最初に、室温で有機溶媒中にセルロースアセテートを撹拌しながら徐々 に添加する。

セルロースアセテートの量は、この混合物中に10乃至40質量%含まれるように調整 することが好ましい。セルロースアセテートの量は、10万至30質量%であることがさ らに好ましい。さらに、混合物中には後述する任意の添加剤を添加しておいてもよい。

[0101]

次に、混合物を−100乃至−10℃(好ましくは−80乃至−10℃、さらに好まし くは−50乃至−20℃、最も好ましくは−50乃至−30℃)に冷却する。冷却は、例 えば、ドライアイス・メタノール浴(−75℃)や冷却したジエチレングリコール溶液(-30乃至-20℃)中で実施できる。冷却によりセルロースアセテートと有機溶媒の混 合物は固化する。

冷却速度は、4℃/分以上であることが好ましく、8℃/分以上であることがさらに好 ましく、12℃/分以上であることが最も好ましい。冷却速度は、速いほど好ましいが、 10000℃/秒が理論的な上限であり、1000℃/秒が技術的な上限であり、そして 100℃/秒が実用的な上限である。なお、冷却速度は、冷却を開始する時の温度と最終 的な冷却温度との差を冷却を開始してから最終的な冷却温度に達するまでの時間で割った 値である。

[0102]

さらに、これを0乃至200℃(好ましくは0乃至150℃、さらに好ましくは0乃至 120℃、最も好ましくは0乃至50℃)に加温すると、有機溶媒中にセルロースアセテ ートが溶解する。昇温は、室温中に放置するだけでもよく、温浴中で加温してもよい。 加温速度は、4 $\mathbb{C}/分以上であることが好ましく、<math>8$ $\mathbb{C}/分以上であることがさらに好$ ましく、12℃/分以上であることが最も好ましい。加温速度は、速いほど好ましいが、 10000℃/秒が理論的な上限であり、<math>1000℃/秒が技術的な上限であり、そして100℃/秒が実用的な上限である。なお、加温速度は、加温を開始する時の温度と最終 的な加温温度との差を加温を開始してから最終的な加温温度に達するまでの時間で割った 値である。

以上のようにして、均一な溶液が得られる。なお、溶解が不充分である場合は冷却、加 温の操作を繰り返してもよい。溶解が充分であるかどうかは、目視により溶液の外観を観 察するだけで判断することができる。

[0103]

冷却溶解法においては、冷却時の結露による水分混入を避けるため、密閉容器を用いる ことが望ましい。また、冷却加温操作において、冷却時に加圧し、加温時の減圧すると、 溶解時間を短縮することができる。加圧および減圧を実施するためには、耐圧性容器を用 いることが望ましい。

なお、セルロースアセテート(酢化度:60.9%、粘度平均重合度:299)を冷却 溶解法によりメチルアセテート中に溶解した20質量%の溶液は、示差走査熱量計(DS C) による測定によると、33℃近傍にゾル状態とゲル状態との疑似相転移点が存在し、 この温度以下では均一なゲル状態となる。従って、この溶液は疑似相転移温度以上、好ま しくはゲル相転移温度プラス10℃程度の温度で保する必要がある。ただし、この疑似相 転移温度は、セルロースアセテートの酢化度、粘度平均重合度、溶液濃度や使用する有機 溶媒により異なる。

[0104]

調製したセルロースアセテート溶液(ドープ)から、ソルベントキャスト法によりセル ロースアセテートフィルムを製造する。ドープは、ドラムまたはバンド上に流延し、溶媒 を蒸発させてフィルムを形成する。流延前のドープは、固形分量が18乃至35%となる ように濃度を調整することが好ましい。ドラムまたはバンドの表面は、鏡面状態に仕上げ ておくことが好ましい。ドープは、表面温度が10℃以下のドラムまたはバンド上に流延 することが好ましい。

[0105]

ソルベントキャスト法における乾燥方法については、米国特許2336310号、同2 367603号、同2492078号、同2492977号、同2492978号、同2 607704号、同2739069号、同2739070号、英国特許640731号、 同736892号の各明細書、特公昭45-4554号、同49-5614号、特開昭6 0-176834号、同60-203430号、同62-115035号の各公報に記載 がある。バンドまたはドラム上での乾燥は空気、窒素などの不活性ガスを送風することに より行なうことができる。

[0106]

得られたフィルムをドラムまたはバンドから剥ぎ取り、さらに100から160℃まで 逐次温度を変えた高温風で乾燥して残留溶剤を蒸発させることもできる。以上の方法は、 特公平5-17844号公報に記載がある。この方法によると、流延から剥ぎ取りまでの 時間を短縮することが可能である。この方法を実施するためには、流延時のドラムまたは バンドの表面温度においてドープがゲル化することが必要である。

[0107]

剥ぎ取り時の残留溶剤のメチレンクロライドとアルコールの比率は15%以上90%以

下が好ましく、25%以上85%以下がさらに好ましく、35%以上80%以下が最も好ましい。

[0108]

調整したセルロースアセテート溶液(ドープ)を用いて二層以上の流延を行いフィルム化することもできる。この場合、ソルベントキャスト法によりセルロースアセテートフィルムを作製することが好ましい。ドープは、ドラムまたはバンド上に流延し、溶媒を蒸発させてフィルムを形成する。流延前のドープは、固形分量が10乃至40%の範囲となるように濃度を調整することが好ましい。ドラムまたはバンドの表面は、鏡面状態に仕上げておくことが好ましい。

[0109]

二層以上の複数のセルロースアセテート液を流延する場合、複数のセルロースアセテート溶液を流延することが可能で、支持体の進行方向に間隔をおいて設けられた複数の流延口からセルロースアセテートを含む溶液をそれぞれ流延させて積層させながらフィルムを作製してもよい。例えば、特開昭61-158414号、特開平1-122419号、および、特開平11198285号の各公報に記載の方法を用いることができる。また、2つの流延口からセルロースアセテート溶液を流延することによってもフィルム化することもできる。例えば、特公昭60-27562号、特開昭61-94724号、特開昭61-947245号、特開昭61-158413号、および、特開平6-134933号の各公報に記載の方法を用いることができる。また、特開昭56-162617号公報に記載の高粘度セルロースアセテート溶液の流れを低粘度のセルロースアセテート溶液で包み込み、その高、低粘度のセルロースアセテート溶液を同時に押し出すセルロースアセテートフィルムの流延方法を用いることもできる。

[0110]

また、二個の流延口を用いて、第一の流延口により支持体に成形したフィルムを剥ぎ取り、支持体面に接していた側に第二の流延を行うことにより、フィルムを作製することもできる。例えば、特公昭44-20235号公報に記載の方法を挙げることができる。

流延するセルロースアセテート溶液は同一の溶液を用いてもよいし、異なるセルロースアセテート溶液を用いてもよい。複数のセルロースアセテート層に機能をもたせるために、その機能に応じたセルロースアセテート溶液を、それぞれの流延口から押し出せばよい。さらに本発明のセルロースアセテート溶液は、他の機能層(例えば、接着層、染料層、帯電防止層、アンチハレーション層、紫外線吸収層、偏光層など)と同時に流延することもできる。

[0111]

従来の単層液では、必要なフィルムの厚さにするためには高濃度で高粘度のセルロースアセテート溶液を押し出すことが必要である。その場合セルロースアセテート溶液の安定性が悪くて固形物が発生し、ブツ故障となったり、平面性が不良となったりして問題となることが多かった。この問題の解決方法として、複数のセルロースアセテート溶液を流延口から流延することにより、高粘度の溶液を同時に支持体上に押し出すことができ、平面性も良化し優れた面状のフィルムが作製できるばかりでなく、濃厚なセルロースアセテート溶液を用いることで乾燥負荷の低減化が達成でき、フィルムの生産スピードを高めることができる。

[0112]

[延伸処理]

フィルムの延伸は、常温または加熱条件下で実施する。加熱温度は、フィルムのガラス

転移温度以下であることが好ましい。フィルムの延伸は、縦あるいは横だけの一軸延伸でもよく同時あるいは逐次 2 軸延伸でもよい。延伸は $1\sim2$ 00%の延伸が行われる。好ましくは $1\sim1$ 00%の延伸が、特に好ましくは 1 から 5 0%延伸を行う。光学フィルムの複屈折は幅方向の屈折率が長さ方向の屈折率よりも大きくなることが好ましい。従って幅方向により多く延伸することが好ましい。また、延伸処理は製膜工程の途中で行ってもよいし、製膜して巻き取った原反を延伸処理しても良い。前者の場合には残留溶剤量を含んだ状態で延伸を行っても良く、残留溶剤量が 2 乃至 4 0%で好ましく延伸することができる。

[0113]

セルロースアセテートフィルムには機械的物性を改良するために、以下の可塑剤を用いることができる。可塑剤としては、リン酸エステルまたはカルボン酸エステルが用いられる。リン酸エステルの例には、トリフェニルフォスフェート(TPP)およびトリクレジルホスフェート(TCP)が含まれる。カルボン酸エステルとしては、フタル酸エステルおよびクエン酸エステルが代表的である。フタル酸エステルの例には、ジメチルフタレート(DMP)、ジエチルフタレート(DEP)、ジブチルフタレート(DBP)、ジオクチルフタレート(DOP)、ジフェニルフタレート(DPP)およびジエチルへキシルフタレート(DEHP)が含まれる。クエン酸エステルの例には、Oーアセチルクエン酸トリエチル(OACTE)およびOーアセチルクエン酸トリブチル(OACTB)が含まれる。その他のカルボン酸エステルの例には、オレイン酸ブチル、リシノール酸メチルアセチル、セバシン酸ジブチル、種々のトリメリット酸エステルが含まれる。フタル酸エステル系可塑剤(DMP、DEP、DBP、DOP、DPP、DEHP)が好ましく用いられる。DEPおよびDPPが特に好ましい。

可塑剤の添加量は、セルロースアセテートの量の0.1万至25質量%であることが好ましく、1万至20質量%であることがさらに好ましく、3万至15質量%であることが最も好ましい。

[0114]

セルロースアセテートフィルムには、劣化防止剤(例、酸化防止剤、過酸化物分解剤、ラジカル禁止剤、金属不活性化剤、酸捕獲剤、アミン)を添加してもよい。劣化防止剤については、特開平3-199201号、同5-1907073号、同5-194789号、同5-271471号、同6-107854号の各公報に記載がある。劣化防止剤の添加量は、調製する溶液(ドープ)の0.01乃至1質量%であることが好ましく、0.01乃至0.2質量%であることがさらに好ましい。添加量が上記範囲であると、劣化防止剤の効果を得られ、フィルム表面へのブリードアウト(滲み出し)も認められないため好ましい。特に好ましい劣化防止剤の例としては、ブチル化ヒドロキシトルエン(BHT)、トリベンジルアミン(TBA)を挙げることができる。

[0115]

「マット剤微粒子]

本発明のセルロースアセテートフィルムには、マット剤として微粒子を加えることが好ましい。本発明に使用される微粒子としては、二酸化珪素、二酸化チタン、酸化アルミニウム、酸化ジルコニウム、炭酸カルシウム、炭酸カルシウム、タルク、クレイ、焼成カオリン、焼成珪酸カルシウム、水和ケイ酸カルシウム、ケイ酸アルミニウム、ケイ酸マグネシウム及びリン酸カルシウムを挙げることができる。微粒子はケイ素を含むものが濁度が低くなる点で好ましく、特に二酸化珪素が好ましい。二酸化珪素の微粒子は、1次平均粒子径が20nm以下であり、かつ見かけ比重が70g/リットル以上であるものが好ましい。1次粒子の平均径が5~16nmと小さいものがフィルムのヘイズを下げることができより好ましい。見かけ比重は90~200g/リットル以上が好ましく、100~200g/リットル以上がさらに好ましい。見かけ比重が大きい程、高濃度の分散液を作ることが可能になり、ヘイズ、凝集物が良化するため好ましい。

[0116]

これらの微粒子は、通常平均粒子径が0.1~3.0 μmの2次粒子を形成し、これら 出証特2005-3028864 の微粒子はフィルム中では、1次粒子の凝集体として存在し、フィルム表面に $0.1\sim3.0~\mu$ mの凹凸を形成させる。2次平均粒子径は $0.2~\mu$ m以上 $1.5~\mu$ m以下が好ましく、 $0.4~\mu$ m以上 $1.2~\mu$ m以下がさらに好ましく、 $0.6~\mu$ m以上 $1.1~\mu$ m以下が最も好ましい。1次、2次粒子径はフィルム中の粒子を走査型電子顕微鏡で観察し、粒子に外接する円の直径をもって粒径とした。また、場所を変えて粒子200 個を観察し、その平均値をもって平均粒子径とした。

[0117]

二酸化珪素の微粒子は、例えば、アエロジルR 9 7 2 、R 9 7 2 V、R 9 7 4 、R 8 1 2、200、200 V、300、R 202、OX50、TT600(以上日本アエロジル (株) 製) などの市販品を使用することができる。酸化ジルコニウムの微粒子は、例えば、アエロジルR 9 7 6 及びR 8 1 1(以上日本アエロジル(株)製)の商品名で市販されており、使用することができる。

[0118]

これらの中でアエロジル200V、アエロジルR972Vが1次平均粒子径が20nm以下であり、かつ見かけ比重が70g/リットル以上である二酸化珪素の微粒子であり、光学フィルムの濁度を低く保ちながら、摩擦係数をさげる効果が大きいため特に好ましい

[0119]

本発明において2次平均粒子径の小さな粒子を有するセルロースアセテートフィルムを得るために、微粒子の分散液を調製する際にいくつかの手法が考えられる。例えば、溶剤と微粒子を撹拌混合した微粒子分散液をあらかじめ作成し、この微粒子分散液を別途用意した少量のセルロースアセテート溶液に加えて撹拌溶解し、さらにメインのセルロースアセテートドープ液と混合する方法がある。この方法は二酸化珪素微粒子の分散性がよく、二酸化珪素微粒子が更に再凝集しにくい点で好ましい調製方法である。ほかにも、溶剤に少量のセルロースエステルを加え、撹拌溶解した後、これに微粒子を加えて分散機で分散を行いこれを微粒子添加液とし、この微粒子添加液をインラインミキサーでドープ液と十分混合する方法もある。本発明はこれらの方法に限定されないが、二酸化珪素微粒子を溶剤などと混合して分散するときの二酸化珪素の濃度は5~30質量%が好ましく、10~25質量%が更に好ましく、15~20質量%が最も好ましい。分散濃度が高い方が添加量に対する液濁度は低くなり、ヘイズ、凝集物が良化するため好ましい。最終的なセルロースアセテートのドープ溶液中でのマット剤の添加量は1m2あたり0.01~1.0gが好ましく、0.03~0.3 gが更に好ましく、0.08~0.16 gが最も好ましい

[0120]

使用される溶剤は低級アルコール類としては、好ましくはメチルアルコール、エチルアルコール、プロピルアルコール、イソプロピルアルコール、ブチルアルコール等が挙げられる。低級アルコール以外の溶媒としては特に限定されないが、セルロースエステルの製膜時に用いられる溶剤を用いることが好ましい。

[0121]

本発明に用いるセルロースアセテートフィルムの製造に用いる巻き取り機は一般的に使用されているものでよく、定テンション法、定トルク法、テーパーテンション法、内部応力一定のプログラムテンションコントロール法などの巻き取り方法で巻き取ることができる。

[0122]

[セルロースアセテートフィルムのガラス転移温度]

セルロースアセテートフィルムのガラス転移温度の測定はJIS規格K7121記載の方法によりおこなうことができる。

本発明のセルロースアセテートフィルムのガラス転移温度は80 \mathbb{C} 以上200 \mathbb{C} 以下が好ましく、100 \mathbb{C} 以上170 \mathbb{C} 以下がさらに好ましい。ガラス転移温度は可塑剤、溶剤等の低分子化合物を含有させることにより低下させることが可能である。

[0123]

[フィルムの厚み]

本発明のセルロースアセテートフィルムの厚み (乾燥膜厚) は、40μm以上110μm 以下が好ましく、 50μ m以上 100μ mがさらに好ましい。

[0124]

[フィルムのレターデーション]

フィルムのReレターデーション値およびRthレターデーション値は、それぞれ、下 記式(I)および(II)で定義される。

(I) Re = $(n x - n y) \times d$

 $R t h = \{ (n x + n y) / 2 - n z \} \times d$

式 (I) および (II) において、nxは、フィルム面内の遅相軸方向(屈折率が最大 となる方向)の屈折率である。

式(I)および(II)において、nyは、フィルム面内の進相軸方向(屈折率が最小 となる方向)の屈折率である。

式(II)において、nzは、フィルムの厚み方向の屈折率である。

式(I)および(II)において、dは、単位をnmとするフィルムの厚さである。

本発明のセルロースアセテートフィルムのReは20~200nmが好ましく25~1 00 n m が さらに好ましく、30~80 n m が 最も好ましい。また、R t h は70 n m ~ 400 n mが好ましく、90 n m~350 n mがさらに好ましく、110 n m~320 n mが最も好ましい。

また、Rth/Re比は1以上10以下が好ましく、<math>2以上9以下がさらに好ましい。

[0126]

Re及びRthの幅方向の変動は5%以内であることが好ましい。

また、フィルムの遅相軸と流延方向の成す角度は85。以上95。以下であり、かつ幅 方向における角度の変動幅は5°以下であることが好ましい。

[0127]

[セルロースアセテートフィルムの表面処理]

セルロースアセテートフィルムは、表面処理を施すことが好ましい。具体的方法として は、コロナ放電処理、グロー放電処理、火炎処理、酸処理、アルカリ処理または紫外線照 射処理が挙げられる。また、特開平7-333433号公報に記載のように、下塗り層を 設けることも好ましい。

偏光板の透明保護膜として使用する場合、偏光子との接着性の観点から、酸処理または アルカリ処理、すなわちセルロースアセテートに対するケン化処理を実施することが特に 好ましい。

表面エネルギーは55mN/m以上であることが好ましく、60mN/m以上75mN /m以下であることが更に好ましい。

[0128]

以下、アルカリケン化処理を例に、具体的に説明する。

セルロースアセテートフィルムのアルカリケン化処理は、フィルム表面をアルカリ溶液 に浸漬した後、酸性溶液で中和し、水洗して乾燥するサイクルで行われることが好ましい

アルカリ溶液としては、水酸化カリウム溶液、水酸化ナトリウム溶液が挙げられ、水酸 化イオンの規定濃度は0.1乃至3.0Nの範囲にあることが好ましく、0.5乃至2. 0 Nの範囲にあることがさらに好ましい。アルカリ溶液温度は、室温乃至90℃の範囲に あることが好ましく、40乃至70℃の範囲にあることがさらに好ましい。

[0129]

固体の表面エネルギーは、「ぬれの基礎と応用」(リアライズ社 1989.12.1 0発行)に記載のように接触角法、湿潤熱法、および吸着法により求めることができる。 本発明のセルロースアセテートフィルムの場合、接触角法を用いることが好ましい。

具体的には、表面エネルギーが既知である2種の溶液をセルロースアセテートフィルムに滴下し、液滴の表面とフィルム表面との交点において、液滴に引いた接線とフィルム表面のなす角で、液滴を含む方の角を接触角と定義し、計算によりフィルムの表面エネルギーを算出できる。

[0130]

[セルロースアセテートフィルムの含水率]

セルロースアセテートフィルムの吸水率は一定温湿度における平衡含水率を測定することにより評価することができる。平衡含水率は一定温湿度に24時間放置した後、平衡に達した試料の水分量をカールフィッシャー法で測定し、水分量(g)を試料重量(g)で除して算出したものである。

本発明のセルロースアセテートフィルムの25℃80%における平衡含水率は3重量%以下が好ましく、2.5重量%以下がさらに好ましく、2重量%以下が最も好ましい。

[0131]

[透湿度]

透湿度は J I S Z 0 2 0 8 に記載の方法に則り、各試料の透湿度を測定し、面積 1 m^2 あたり 2 4 時間で蒸発する水分量(g)として算出する。

セルロースアセテートフィルムの透湿度は様々な方法により調節可能である。

セルロースアセテートフィルムに疎水性化合物を添加し、セルロースアセテートフィルムの吸水率を低下させることにより透湿度を低下させることができる。

 $\rm J~I~S~Z~0~2~0~8$ 、条件Aの方法で測定した本発明のセルロースアセテートフィルムの透湿度は、 $\rm 2~0~g/m^2$ 以上 $\rm 2~5~0~g/m^2$ 以下が好ましく、 $\rm 4~0~g/m^2$ 以上 $\rm 2~2~5~g/m^2$ 以下がさらに好ましく、 $\rm 1~0~0~g/m^2$ 以上 $\rm 2~0~0~g/m^2$ 以下が最も好ましい。

[0132]

[吸湿膨張係数]

吸湿膨張係数は、一定温度下において相対湿度を変化させた時の試料の長さの変化量を 示す。

額縁状の透過率上昇を防止するために、セルロースアセテートフィルムの吸湿膨張係数は、 3.0×1.0^{-5} /%RH以下とすることが好ましく、 1.5×1.0^{-5} /%RH以下とすることが更に好ましく、 1.0×1.0^{-5} /%RH以下とすることが最も好ましい。また、吸湿膨張係数は小さい方が好ましいが、通常は、 1.0×1.0^{-5} /%RH以上の値である。

吸湿膨張係数の測定方法について以下に示す。作製したポリマーフィルム(位相差板)から幅 $5\,\mathrm{mm}$ 。長さ $2\,0\,\mathrm{mm}$ の試料を切り出し、片方の端を固定して $2\,5\,\mathrm{C}$ 、 $2\,0\,\mathrm{NR}\,\mathrm{H}$ (R 0) の雰囲気下にぶら下げた。他方の端に $0.\,5\,\mathrm{g}$ の重りをぶら下げて、 $1\,0\,\mathrm{O}$ 間放置し長さ(L 0)を測定した。次に、温度は $2\,5\,\mathrm{C}$ のまま、湿度を $8\,0\,\mathrm{NR}\,\mathrm{H}$ (R 1) にして、長さ(L 1)を測定した。吸湿膨張係数は下式により算出した。測定は同一試料につき $1\,0\,\mathrm{H}$ ンプル行い、平均値を採用した。

吸湿膨張係数 [/%RH] = {(L1-L0)/L0}/(R1-R0)

[0133]

上記吸湿による寸度変化を小さくするには、製膜時の残留溶剤量を低くしポリマーフィルム中の自由体積を小さくすることが好ましい。

残留溶剤を減らすための一般的手法は、高温かつ長時間で乾燥することであるが、あまり長時間であると、当然のことながら生産性が落ちる。従ってセルロースアセテートフィルムに対する残留溶剤の量は、0.01乃至1質量%の範囲にあることが好ましく、0.02乃至0.07質量%の範囲にあることがさらに好ましく、0.03乃至0.05質量%の範囲にあることが最も好ましい。

上記残留溶剤量を制御することにより、光学補償能を有する偏光板を安価に高い生産性で製造することができる。

[0134]

残留溶剤量は、一定量の試料をクロロフォルムに溶解し、ガスクロマトグラフ(GC18A、島津製作所(株)製)を用いて測定した。

溶液流延法では、ポリマー材料を有機溶媒に溶解した溶液(ドープ)を用いてフィルムを製造する。溶液流延法での乾燥は、後述するように、ドラム(またはバンド)面での乾燥と、フィルム搬送時の乾燥に大きく分かれる。ドラム(またはバンド)面での乾燥時には、使用している溶剤の沸点を越えない温度(沸点を越えると泡となる)でゆっくりと乾燥させることが好ましい。また、フィルム搬送時の乾燥は、ポリマー材料のガラス転移点±30℃、更に好ましくは±20℃で行うことが好ましい。

[0135]

また、上記吸湿による寸度変化を小さくする別な方法として、疎水基を有する化合物を添加することが好ましい。疎水基を有する素材としては、分子中にアルキル基やフェニル基のような疎水基を有する素材であれば特に制限はないが、前記のセルロースアセテートフィルムに添加する可塑剤や劣化防止剤の中で該当する素材が特に好ましく用いられる。これら好ましい素材の例としては、トリフェニルフォスフェート(TPP)、トリベンジルアミン(TBA)などを挙げることができる。

これらの疎水基を有する化合物の添加量は、調整する溶液(ドープ)に対して 0.01 乃至 3.0 質量%の範囲にあることが好ましく、0.1 乃至 2.0 質量%の範囲にあることが さらに好ましい。

[0136]

「寸度変化率]

セルロースアセテートフィルムの寸度変化率はピンゲージにより一定温度での経時前後 の寸度変化を測定し、下記式により算出することができる。

寸度変化率 (%) = [(L2-L1)/L1]×100

式中、L1は経時前の寸度を、L2は経時後の寸度を表す。

本発明のセルロースアセテートフィルムの 9.0 \mathbb{C} 2.4 h r 経時での寸度変化率は、-0 . 5 %以上 0 . 5 %以下が好ましく、-0 . 3 %以上 0 . 3 %以下がさらに好ましく、-0 . 2 %以上 0 . 2 %以上 0 . 2 %以下が最も好ましい。

[0137]

[セルロースアセテートフィルムの弾性率]

セルロースアセテートフィルムの弾性率は引っ張り試験により求めることができる。本発明のセルロースアセテートフィルムは幅方向あるいは流延方向の少なくともひとつの方向が1.0GPa以上6.0GPa以下が好ましく、2.0Gpa以上5.5GPa以下がさらに好ましく2.5GPa以上5.0GPa以下が最も好ましい。

[0138]

[光弾性]

本発明のセルロースアセテートフィルムの光弾性係数は 6.0×1.0^{-8} c m²/N以下が好ましく、 2.0×1.0^{-8} c m²がさらに好ましい。光弾性係数はエリプソメーターにより求めることができる。

[0139]

(偏光板の構成)

まず、本発明の偏光板を構成する保護フィルム、偏光子について説明する。

本発明の偏光板は、偏光子の両側に保護フィルムが貼り合わされてなる偏光板であり、 保護フィルムの少なくとも1枚が本発明のセルロースアセテートフィルムであることが好ましい。

また、偏光子や保護フィルム以外にも、粘着剤層、セパレートフィルム、保護フィルム を構成要素として有していても構わない。さらに、保護フィルムの表面に、ハードコート 層、防眩層、および反射防止層等を設けることが好ましい。これらの層については後述す る。

[0140]

(1) 保護フィルム

本発明の偏光板は偏光子の両側に1ずつ合計2枚の保護フィルムを有し、少なくとも1枚は本発明のセルロースアセテートフィルムである。また、2枚の保護フィルムのうち、

少なくとも一枚は位相差フィルムとしての機能を合わせてもつことが好ましい。液晶表示 装置に本発明の偏光板を用いる場合、液晶セルの両側に配置される二枚の偏光板の少なく とも一方が、本発明の偏光板であることが好ましい。

本発明において用いられる保護フィルムはノルボルネン樹脂、ポリエチレンテレフタレート、ポリエチレンナフタレート、ポリカーボネート、ポリスチレン、ポリアリレート、ポリスルフォン、セルロースアセテートなどから製造されたポリマーフィルムであることが好ましく、セルロースアシレートフィルムであることが最も好ましい。

[0141]

(2) 偏光子

本発明の偏光子は、ポリビニルアルコール(PVA)と二色性分子から構成することが好ましいが、特開平11-248937に記載されているようにPVAやポリ塩化ビニルを脱水、脱塩素することによりポリエン構造を生成し、これを配向させたポリビニレン系偏光子も使用することができる。

[0142]

PVAは、ポリ酢酸ビニルをケン化したポリマー素材であるが、例えば不飽和カルボン酸、不飽和スルホン酸、オレフィン類、ビニルエーテル類のような酢酸ビニルと共重合可能な成分を含有しても構わない。また、アセトアセチル基、スルホン酸基、カルボキシル基、オキシアルキレン基等を含有する変性PVAも用いることができる。

PVAのケン化度は特に限定されないが、溶解性等の観点から80~100mol%が好ましく、90~100mol%が特に好ましい。またPVAの重合度は特に限定されないが、1000~1000が好ましく、1500~5000が特に好ましい。

PVAのシンジオタクティシティーは特許 2978219 号に記載されているように耐久性を改良するため 55% 以上が好ましいが、特許第 3317494 号に記載されている $45\sim52.5\%$ も好ましく用いることができる。

[0143]

PVAはフィルム化した後、二色性分子を導入して偏光子を構成することが好ましい。 PVAフィルムの製造方法は、PVA系樹脂を水又は有機溶媒に溶解した原液を流延して成膜する方法が一般に好ましく用いられる。原液中のポリビニルアルコール系樹脂の濃度は、通常 $5\sim2$ 0質量%であり、この原液を流延法により製膜することによって、膜厚 10~200 μ mの PVAフィルムを製造できる。 PVAフィルムの製造は、特許第 3342516号、特開平 09 -328593号、特開 2001 -302817号、特開 2002 -144401号を参考にして行うことができる。

PVAフィルムの結晶化度は、特に限定されないが、特許第3251073号に記載されている平均結晶化度 (Xc)50~75質量%や、面内の色相バラツキを低減させるため、特開2002-236214号に記載されている結晶化度38%以下のPVAフィルムを用いることができる。

[0144]

PVAフィルムの複屈折(Δ n)は小さいことが好ましく、特許第3342516号に記載されている複屈折が1.0 \times 10 $^{-3}$ 以下のPVAフィルムを好ましく用いることができる。但し、特開2002-228835号に記載されているように、PVAフィルムの延伸時の切断を回避しながら高偏光度を得るため、PVAフィルムの複屈折を0.02以上0.01以下としてもよいし、特開2002-060505号に記載されているように(nx+ny)/2-nzの値を0.0003以上0.01以下としてもよい。PVAフィルムのレターデーション(面内)は0nm以上100nm以下が好ましく、0nm以上50nm以下がさらに好ましい。また、PVAフィルムのRth(膜厚方向)は0nm以上500nm以下が好ましく、0nm以上300nm以下がさらに好ましい。

[0145]

この他、本発明の偏光板には、特許 3 0 2 1 4 9 4 号に記載されている 1 、 2 - グリコール結合量が 1 . 5 モル%以下の P V A フィルム、特開 2 0 0 1 - 3 1 6 4 9 2 号に記載されている 5 μ m以上の光学的異物が 1 0 0 c m^2 当たり 5 0 0 個以下である P V A フィ

ルム、特開 $2\,0\,0\,2\,-\,0\,3\,0\,1\,6\,3\,$ 号に記載されているフィルムのTD方向の熱水切断温度斑が 1. $5\,$ \mathbb{C} 以下である $P\,V\,A$ フィルム、さらにグリセリンなどの $3\,\sim\,6$ 価の多価アルコールを $1\,\sim\,1\,0\,0\,$ 質量部したり、特開平 $0\,6\,-\,2\,8\,9\,2\,2\,5\,$ 号に記載されている可塑剤を $1\,5\,$ 質量%以上混合した溶液から製膜した $P\,V\,A$ フィルムを好ましく用いることができる。

[0146]

PVAフィルムの延伸前のフィルム膜厚は特に限定されないが、フィルム保持の安定性、延伸の均質性の観点から、 $1\,\mu$ m ~ 1 mmが好ましく、 $20\sim 200\,\mu$ mが特に好ましい。特開 2002-236212 号に記載されているように水中において 4 倍から 6 倍の延伸を行った時に発生する応力が 10 N以下となるような薄い PVAフィルムを使用してもよい。

[0147]

二色性分子は I_3 や I_5 などの高次のヨウ素イオンもしくは二色性染料を好ましく使用することができる。本発明では高次のヨウ素イオンが特に好ましく使用される。高次のヨウ素イオンは、「偏光板の応用」永田良編、CMC出版や工業材料、第28巻、第7号、 $p.39\sim p.45$ に記載されているようにヨウ素をヨウ化カリウム水溶液に溶解した液および/またはホウ酸水溶液に PVA を浸漬し、PVA に吸着・配向した状態で生成することができる。

[0148]

二色性分子として二色性染料を用いる場合は、アゾ系色素が好ましく、特にビスアゾ系とトリスアゾ系色素が好ましい。二色性染料は水溶性のものが好ましく、このため二色性分子にスルホン酸基、アミノ基、水酸基などの親水性置換基が導入され、遊離酸、あるいはアルカリ金属塩、アンモニウム塩、アミン類の塩として好ましく用いられる。

[0149]

このような二色性染料の具体例としては、例えば、C. I. Direct Red 3 7、 Congo Red (C. I. Direct Red 28)、C. I. Direct Violet 12、 C. I. Direct Blue 90、 C. I. Direct Blue 22、 C. I. Direct Blue 1、 C. I. Direct Red 2 3、 C. I. Direct Red 79等のジフェニル尿素系、C. I. Direct Red 3 1等のジナフチルアミン系、C. I. Direct Red 81、 C. I. Direct Violet 9、 C. I. Direct Blue 78等のJ酸系を挙げることができる。

[0150]

これ以外にも、C. I. Direct Yellow 8、C. I. Direct Yellow 28、C. I. Direct Yellow 86、C. I. Direct Yellow 86、C. I. Direct Yellow 87、C. I. Direct Yellow 142、C. I. Direct Orange 26、C. I. Direct Orange 39、C. I. Direct Orange 72、C. I. Direct Orange 106、C. I. Direct Orange 106、C. I. Direct Red 2、C. I. Direct Red 89、C. I. Direct Red 83、C. I. Direct Red 240、C. I. Direct Red 242、C. I. Direct Red 247、C. I. Direct Violet 48、C. I. Direct Violet 51、C. I. Direct Violet 98、C. I. Direct Blue 15、C. I. Direct Blue 98、C. I. Direct Blue 71、C. I. Direct Blue 98、C. I. Direct Blue 236、C. I. Direct Blue 202、C. I. Direct Blue 202、C. I. Direct Blue 236、C. I. Direct Blue 202、C. I. Direct Blue 202、C. I. Direct Blue 236、C. I. Direct Blue 202、C. I. Direct Blue 202 C. I. Direc

ue 249, C. I. Direct Blue 270, C. I. Direct Gr een 59, C. I. Direct Green 85, C. I. Direct Br own 44, C. I. Direct Brown 106, C. I. Direct B rown 195, C. I. Direct Brown 210, C. I. Direct Brown 223, C. I. Direct Brown 224, C. I. Dire Black 1, C. I. Direct Black 17, C. I. Direc t Black 19、C. I. Direct Black 54等が、さらに特開昭6 2-70802号、特開平1-161202号、特開平1-172906号、特開平1-172907号、特開平1-183602号、特開平1-248105号、特開平1-2 65205号、特開平7-261024号、の各公報記載の二色性染料等も好ましく使用 することができる。各種の色相を有する二色性分子を製造するため、これらの二色性染料 は2種以上を配合してもかまわない。二色性染料を用いる場合、特開2002-0822 22号に記載されているように吸着厚みが4μm以上であってもよい。

[0151]

フィルム中の該二色性分子の含有量は、少なすぎると偏光度が低く、また、多すぎても 単板透過率が低下することから通常、フィルムのマトリックスを構成するポリビニルアル コール系重合体に対して、0.01質量%から5質量%の範囲に調整される。

偏光子の好ましい膜厚としては、 $5 \mu m \sim 40 \mu m$ が好ましく、さらに好ましくは10 μ m \sim 3 0 μ m τ ある。偏光子の厚さと後述する保護フィルムの厚さの比を、特開 2 0 02-174727号に記載されている0.01≦A(偏光子膜厚)/B(保護フィルム膜 厚) ≤ 0. 16範囲とすることも好ましい。

保護フィルムの遅相軸と偏光子の吸収軸の交差角は、任意の値でよいが、平行もしくは 45±20°の方位角であることが好ましい。

[0152]

(偏光板の製造工程)

次に、本発明の偏光板の製造工程について説明する。

本発明における偏光板の製造工程は、膨潤工程、染色工程、硬膜工程、延伸工程、乾燥 工程、保護フィルム貼り合わせ工程、貼り合わせ後乾燥工程から構成されることが好まし い。染色工程、硬膜工程、延伸工程の順序を任意に変えること、また、いくつかの工程を 組み合わせて同時に行っても構わない。また、特許第3331615に記載されているよ うに、硬膜工程の後に水洗することも好ましく行うことができる。

[0153]

本発明では、膨潤工程、染色工程、硬膜工程、延伸工程、乾燥工程、保護フィルム貼り 合わせ工程、貼り合わせ後乾燥工程を記載の順序で遂次行うことが特に好ましい。また、 前述の工程中あるいは後にオンライン面状検査工程を設けても構わない。

[0154]

膨潤工程は、水のみで行うことが好ましいが、特開平10-153709に記載されて いるように、光学性能の安定化及び、製造ラインでの偏光板基材のシワ発生回避のために 、偏光板基材をホウ酸水溶液により膨潤させて、偏光板基材の膨潤度を管理することもで きる。

また、膨潤工程の温度、時間は、任意に定めることができるが、10℃以上60℃以下 、5秒以上2000秒以下が好ましい。

染色工程は、特開2002-86554に記載の方法を用いることができる。また、染 色方法としては浸漬だけでなく、ヨウ素あるいは染料溶液の塗布あるいは噴霧等、任意の 手段が可能である。また、特開2002-290025号に記載されているように、ヨウ 素の濃度、染色浴温度、浴中の延伸倍率、および浴中の浴液を撹拌させながら染色させる 方法を用いてもよい。

[0155]

二色性分子として高次のヨウ素イオンを用いる場合、高コントラストな偏光板を得るた めには、染色工程はヨウ素をヨウ化カリウム水溶液に溶解した液を用いることが好ましい 。この場合のヨウ素-ヨウ化カリウム水溶液のヨウ素は $0.05\sim20$ g/l、ヨウ化カリウムは $3\sim200$ g/l、ヨウ素とヨウ化カリウムの質量比は $1\sim200$ 0 が好ましい範囲である。染色時間は $10\sim1200$ 秒が好ましく、液温度は $10\sim60$ ℃が好ましい。さらに好ましくは、ヨウ素は $0.5\sim2$ g/l、ヨウ化カリウムは $30\sim120$ g/l、ヨウ素とヨウ化カリウムの質量比は $30\sim120$ がよく、染色時間は $30\sim600$ 秒、液温度は $20\sim50$ ℃がよい。

また、特許第3145747号に記載されているように、染色液にホウ酸、ホウ砂等の ホウ素系化合物を添加しても良い。

[0156]

硬膜工程は、架橋剤溶液に浸漬、または溶液を塗布して架橋剤を含ませるのが好ましい。また、特開平11-52130に記載されているように、硬膜工程を数回に分けて行うこともできる。

[0157]

架橋剤としては米国再発行特許第232897号に記載のものが使用でき、特許第3357109号に記載されているように、寸法安定性を向上させるため、架橋剤として多価アルデヒドを使用することもできるが、ホウ酸類が最も好ましく用いられる。硬膜工程に用いる架橋剤としてホウ酸を用いる場合には、ホウ酸ーヨウ化カリウム水溶液に金属イオンを添加しても良い。金属イオンとしては塩化亜鉛が好ましいが、特開2000-35512に記載されているように、塩化亜鉛の変わりに、ヨウ化亜鉛などのハロゲン化亜鉛、硫酸亜鉛、酢酸亜鉛などの亜鉛塩を用いることもできる。

[0158]

[0159]

[0160]

乾燥工程は、特開 2002-86554 で公知の方法を使用できるが、好ましい温度範囲は 30%-800 であり、好ましい乾燥時間は 30%-800 である。また、特許第 3148513 号に記載されているように、水中退色温度を 50% 以上とするような熱処理を行ったり、特開平 07-325215 号や特開平 07-325218 号に記載されているように温湿度管理した雰囲気でエージングすることも好ましく行うことができる。

[0161]

保護フィルム貼り合わせ工程は、乾燥工程を出た前述の偏光子の両面を 2 枚の保護フィルムで貼合する工程である。貼合直前に接着液を供給し、偏光子と保護フィルムを重ね合わせるように、一対のロールで貼り合わせる方法が好ましく使用される。また、特開 2 0 0 1 - 2 9 6 4 2 6 及び特開 2 0 0 2 - 8 6 5 5 4 に記載されているように、偏光子の延伸に起因するレコードの溝状の凹凸を抑制するため、貼り合わせ時の偏光子の水分率を調整することが好ましい。本発明では 0 . 1 % ~ 3 0 % の水分率が好ましく用いられる。

[0162]

偏光子と保護フィルムとの接着剤は特に限定されないが、PVA系樹脂(アセトアセチ ル基、スルホン酸基、カルボキシル基、オキシアルキレン基等の変性PVAを含む)やホ ウ素化合物水溶液等が挙げられ、中でもPVA系樹脂が好ましい。接着剤層厚みは乾燥後 ${\rm co.01-5~\mu~m}$ が好ましく、 ${\rm 0.05-3~\mu~m}$ が特に好ましい。

[0163]

また、偏光子と保護フィルムの接着力を向上させるために、保護フィルムを表面処理し て親水化してから接着することが好ましく行われる。表面処理の方法は特に制限は無いが 、アルカリ溶液を用いてケン化する方法、コロナ処理法など公知の方法を用いることがで きる。また、表面処理後にゼラチン下塗り層等の易接着層を設けても良い。特開2002 -267839号に記載されているように保護フィルム表面の水との接触角は50°以下 が好ましい。

貼り合わせ後乾燥条件は、特開2002-86554に記載の方法に従うが、好ましい 温度範囲は30℃~100℃であり、好ましい乾燥時間は30秒~60分である。また、 特開平07-325220号に記載されているように温湿度管理をした雰囲気でエージン グすることも好ましい。

$[0 \ 1 \ 6 \ 4]$

偏光子中の元素含有量は、ヨウ素 $0.1\sim3.0$ g/m 2 、ホウ素 $0.1\sim5.0$ g/ m^2 、カリウム $0.1 \sim 2.00$ g/ m^2 、亜鉛 $0 \sim 2.00$ g/ m^2 であることが好まし い。また、カリウム含有量は特開2001-166143号に記載されているように0. 2質量%以下であってもよいし、偏光子中の亜鉛含有量を特開2000-035512号 に記載されている 0.04質量%~0.5質量%としてもよい。

[0165]

特許第3323255号に記載されているように、偏光板の寸法安定性をあげるために 、染色工程、延伸工程および硬膜工程のいずれかの工程において有機チタン化合物および /または有機ジルコニウム化合物を添加使用し、有機チタン化合物および有機ジルコニウ ム化合物から選ばれた少なくとも一種の化合物を含有することもできる。また、偏光板の 色相を調整するために二色性染料を添加しても良い。

[0166]

(偏光板の特性)

(1) 透過率および偏光度

本発明の偏光板の好ましい単板透過率は42.5%以上49.5%以下であるが、さら に好ましくは42.8%以上49.0%以下である。式4で定義される偏光度の好ましい 範囲は99.900%以上99.999%以下であり、さらに好ましくは99.940% 以上99.995%以下である。平行透過率の好ましい範囲は36%以上42%以下であ り、直交透過率の好ましい範囲は、0.001%以上0.05%以下である。式5で定義 される二色性比の好ましい範囲は48以上、1215以下であるが、さらに好ましくは5 3以上525以下である。

[0167]

上述の透過率はJISZ8701に基づいて定義される。

$$T = K \int S(\lambda) y(\lambda) \tau(\lambda) d\lambda$$

ここで、K、S (λ)、y (λ)、 τ (λ) は以下の通りである。 【数2】

(式3)
$$K = \frac{100}{\int S(\lambda) y(\lambda) d\lambda}$$

[0168]

S(λ):色の表示に用いる標準光の分光分布

y (λ): XYZ系における等色関数

τ (λ):分光透過率

[0169]

偏光度は下記式4で定義される。

【数3】

(式4) 偏光度
$$(\%)=100 \times \sqrt{\frac{平行透過率 - 直交透過率}{平行透過率 + 直交透過率}}$$

[0170]

また、二色性比は下記式5で定義される。

【数4】

[0171]

ヨウ素濃度と単板透過率は特開2002-258051号に記載されている範囲であってもよい。

平行透過率は、特開 2001-083328 号や特開 2002-022950 号に記載されているように波長依存性が小さくてもよい。偏光板をクロスニコルに配置した場合の光学特性は、特開 2001-091736 号に記載されている範囲であってもよく、平行透過率と直交透過率の関係は、特開 2002-174728 号に記載されている範囲内であってもよい。

[0172]

特開 $2\ 0\ 0\ 2\ -\ 2\ 2\ 1\ 6\ 1\ 8$ 号に記載されているように、光の波長が $4\ 2\ 0\ \sim\ 7\ 0\ 0\ n$ mの間での $1\ 0\ n$ m毎の平行透過率の標準偏差が $3\ U$ 下で、且つ、光の波長が $4\ 2\ 0\ \sim\ 7\ 0\ 0\ n$ mの間での $1\ 0\ n$ m毎の(平行透過率/直交透過率)の最小値が $3\ 0\ 0$ 以上であってもよい。

[0173]

[0174]

(2) 色相

本発明の偏光板の色相は、CIE均等知覚空間として推奨されているL*a*b*表色系における明度指数L*およびクロマティクネス指数a*とb*を用いて好ましく評価される。

L*、a*、b*は、上述のX、Y、Zを用い使って式6で定義される。

[0175]

【数5】

$$L^* = 116(Y/Y_0)^{\frac{1}{3}} - 16$$

$$a^* = 500 \left[(X/X_0)^{\frac{1}{3}} - (Y/Y_0)^{\frac{1}{3}} \right]$$

$$b^* = 200 \left[(Y/Y_0)^{\frac{1}{3}} - (Z/Z_0)^{\frac{1}{3}} \right]$$

[0176]

ここで X_0 、 Y_0 、 Z_0 は照明光源の三刺激値を表し、標準光Cの場合、 $X_0=98$. 0.72、 $Y_0=100$ 、 $Z_0=118$. 2.25であり、標準光 D_{65} の場合、 $X_0=95$. 0.45、 $Y_0=100$ 、 $Z_0=108$. 8.92である。

[0177]

偏光板単枚の好ましいa*の範囲は-2.5以上0.2以下であり、さらに好ましくは-2.0以上0以下である。偏光板単枚の好ましいb*の範囲は1.5以上5以下であり、さらに好ましくは2以上4.5以下である。2枚の偏光板の平行透過光のa*の好ましい範囲は-4.0以上0以下であり、さらに好ましくは-3.5以上-0.5以下である。2枚の偏光板の平行透過光のb*の好ましい範囲は2.0以上8以下であり、さらに好ましくは2.5以上7以下である。2枚の偏光板の直交透過光のa*の好ましい範囲は-0.5以上1.0以下であり、さらに好ましくは0以上2以下である。2枚の偏光板の直交透過光のa*の好ましい範囲は-0.5以上a0、a0、a0、a0、a0、a0、a0、a0 以上a0 以上a0 以上a0 以上a0 以上a0 以上a0 以上a0 以上a0 以上a0 以下である。a0 以上a0 以上a0 以上a0 以下である。a0 以上a0 以上a0 以上a0 以上a0 以上a0 以上a0 以下である。a0 以上a0 以上a0 以下である。

[0178]

色相は、前述のX、Y、Zから算出される色度座標(x, y)で評価しても良く、例えば、2枚の偏光板の平行透過光の色度(x_p 、 y_p)と直交透過光の色度(x_c 、 y_c)は、特開 2002-214436号、特開 2001-166136号や特開 2002-169024に記載されている範囲にしたり、色相と吸光度の関係を特開 2001-311827号に記載されている範囲内にすることも好ましく行うことができる。

[0179]

(3) 視野角特性

[0180]

(4) 耐久性

(4-1) 湿熱耐久性

特開2001-116922号に記載されているように60℃、90%RHの雰囲気に500時間放置した場合のその前後における光透過率及び偏光度の変化率が絶対値に基づいて3%以下であることが好ましい。特に光透過率の変化率は2%以下、また、偏光度の

変化率は絶対値に基づいて1.0%以下、更には0.1%以下であることが好ましい。また、特開平07-077608号に記載されているように80 \mathbb{C} 、90%RH、500時間放置後の偏光度が95%以上、単体透過率が38%以上であることも好ましい。

[0181]

(4-2) ドライ耐久性

80℃、ドライ雰囲気下に500時間放置した場合のその前後における光透過率及び偏光度の変化率も絶対値に基づいて3%以下であることが好ましい。特に、光透過率の変化率は2%以下、また、偏光度の変化率は絶対値に基づいて1.0%以下、更には0.1%以下であることが好ましい。

[0182]

(4-3) その他の耐久性

さらに、特開平0.6-1.6.76.11号に記載されているように8.0 \mathbb{C} で 2 時間放置した後の収縮率が0.5 %以下としたり、ガラス板の両面にクロスニコル配置した偏光板積層体を6.9 \mathbb{C} の雰囲気中で7.5.0 時間放置した後の \mathbf{x} 値及び \mathbf{y} 値が特開平1.0-0.6.8.8.1 8号に記載されている範囲内としたり、8.0 \mathbb{C} 、9.0 % R H の雰囲気中で2.0.0 時間放置処理後のラマン分光法による1.0.5 c m \mathbb{C} \mathbb{C} で \mathbb{C} \mathbb

[0183]

(5) 配向度

PVAの配向度は高い程良好な偏光性能が得られるが、偏光ラマン散乱や偏光FT-IR等の手段によって算出されるオーダーパラメーター値として $0.2 \sim 1.0$ が好ましい範囲である。また、特開昭59-133509号に記載されているように、偏光子の全非晶領域の高分子セグメントの配向係数と占領分子の配向係数(0.75以上)との差を少なくとも0.15としたり、特開平04-204907号に記載されているように偏光子の非晶領域の配向係数が $0.65 \sim 0.85$ としたり、 I_3 や I_5 の高次ヨウ素イオンの配向度を、オーダーパラメーター値として $0.8 \sim 1.0$ とすることも好ましく行うことができる。

[0184]

(6) その他の特性

特開 2002-006133 号に記載されているように、80 \mathbb{C} 30 分加熱したときの単位幅あたりの吸収軸方向の収縮力が 4.0 N/c m以下としたり、特開 2002-236213 号に記載されているように、偏光板を 70 \mathbb{C} の加熱条件下に 120 時間置いた場合に、偏光板の吸収軸方向の寸法変化率及び偏光軸方向の寸法変化率を、共に 120 120 130

[0185]

(偏光板の機能化)

本発明の偏光板は、LCDの視野角拡大フィルム、反射型LCDに適用するための λ / 4 板等の位相差フィルム、ディスプレイの視認性向上のための反射防止フィルム、輝度向上フィルムや、ハードコート層、前方散乱層、アンチグレア (防眩) 層等の機能層を有する光学フィルムと複合した機能化偏光板として好ましく使用される。

本発明の偏光板と上述の機能性光学フィルムを複合した構成の一実施態様を図1に示した。偏光板5の片側の保護フィルムとして機能性光学フィルム3を偏光子2に粘着層を介して接着しても良いし(図1(A))、偏光子2の両面に保護フィルム1a、1bを設け

[0186]

以下に本発明の偏光板と複合して使用される機能性光学フィルムについて説明する。 (1) 視野角拡大フィルム

本発明の偏光板は、TN (Twisted Nematic)、IPS (In-Plane Switching)、OCB (Optically Compensatory Bend)、VA (Vertically Aligned)、ECB (Electrically Controlled Birefringence)のような表示モードに提案されている視野角拡大フィルムと組み合わせて使用することができる。

[0187]

TNモード用の視野角拡大フィルムとしては、日本印刷学会誌第36巻第3号(1999) p. $40\sim44$ 、月刊ディスプレイ8月号(2002) p. $20\sim24$ 、特開平4-229828、特開平6-75115、特開平6-214116号、特開平8-50206等に記載されたWVフィルム(富士写真フイルム(株)製)を好ましく組み合わせて使用される。

TNモード用の視野角拡大フィルムの好ましい構成は、前述の透明なポリマーフィルム上に配向層と光学異方性層をこの順に有したものである。視野角拡大フィルムは粘着剤を介して偏光板と貼合され、用いられてよいが、SID'00 Dig.、p. 551(2000) に記載されているように、前記偏光子の保護フィルムの一方も兼ねて使用されることが薄手化の観点から特に好ましい。

[0188]

配向層は、有機化合物(好ましくはポリマー)のラビング処理、無機化合物の斜方蒸着、マイクログループを有する層の形成のような手段で設けることができる。さらに電場の付与、磁場の付与あるいは光照射により配向機能が生じる配向層も知られているが、ポリマーのラビング処理により形成する配向層が特に好ましい。ラビング処理はポリマー層の表面を紙や布で一定方向に数回こすることにより好ましく実施される。偏光子の吸収軸方向とラビング方向は実質的に平行であることが好ましい。配向層に使用するポリマーの種類は、ポリイミド、ポリビニルアルコール、特開平9-152509号公報に記載された重合性基を有するポリマー等を好ましく使用することができる。配向層の厚さは0.01~5 μ mであることが好ましく、0.05~2 μ mであることがさらに好ましい。

[0189]

光学異方性層は液晶性化合物を含有していることが好ましい。本発明に使用される液晶性化合物はディスコティック化合物(ディスコティック液晶)を有していることが特に好ましい。ディスコティック液晶分子は、D-1のトリフェニレン誘導体ように円盤状のコア部を有し、そこから放射状に側鎖が伸びた構造を有している。また、経時安定性を付与するため、熱、光等で反応する基をさらに導入することも好ましく行われる。上記ディスコティック液晶の好ましい例は特開平8-50206号公報に記載されている。

[0190]

[0191]

ディスコティック液晶分子は、配向層付近ではラビング方向にプレチルト角を持ってほぼフィルム平面に平行に配向しており、反対の空気面側ではディスコティック液晶分子が面に垂直に近い形で立って配向している。ディスコティック液晶層全体としては、ハイブリッド配向を取っており、この層構造によってTNモードのTFT-LCDの視野角拡大を実現することができる。

[0192]

上記光学異方性層は、一般にディスコティック化合物及び他の化合物(更に、例えば重合性モノマー、光重合開始剤)を溶剤に溶解した溶液を配向層上に塗布し、乾燥し、次いでディスコティックネマチック相形成温度まで加熱した後、UV光の照射等により重合させ、さらに冷却することにより得られる。本発明に用いるディスコティック液晶性化合物のディスコティックネマティック液晶相一固相転移温度としては、70~300℃が好ましく、特に70~170℃が好ましい。

[0193]

また、上記光学異方性層に添加するディスコティック化合物以外の化合物としては、ディスコティック化合物と相溶性を有し、液晶性ディスコティック化合物に好ましい傾斜角の変化を与えられるか、あるいは配向を阻害しない限り、どのような化合物も使用することができる。これらの中で、重合性モノマー(例、ビニル基、ビニルオキシ基、アクリロイル基及びメタクリロイル基を有する化合物)、含フッ素トリアジン化合物等の空気界面側の配向制御用添加剤が、セルロースアセテート、セルロースアセテートプロピオネート、ヒドロキシプロピルセルロース及びセルロースアセテートブチレート等のポリマーを挙げることができる。これらの化合物は、ディスコティック化合物に対して一般に0.1~50質量%、好ましくは0.1~30質量%の添加量にて使用される。

光学異方性層の厚さは、 $0.1\sim10~\mu$ mであることが好ましく、 $0.5\sim5~\mu$ mであることがさらに好ましい

[0194]

視野角拡大フィルムの好ましい態様は、透明基材フィルムとしてのセルロースアシレートフィルム、その上に設けられた配向層、および該配向層上に形成されたディスコティック液晶からなる光学異方性層から構成され、かつ光学異方性層がUV光照射により架橋されている。

[0195]

また、上記以外にも視野角拡大フィルムと本発明の偏光板を組み合わせる場合、例えば、特開平07-198942号に記載されているように板面に対し交差する方向に光軸を有して複屈折に異方性を示す位相差板と積層したり、特開2002-258052号に記載されているように保護フィルムと光学異方性層の寸法変化率が実質的に同等とすることも好ましく行うことができる。また、特開平12-258632号に記載されているように視野角拡大フィルムと貼合される偏光板の水分率を2.4%以下としたり、特開2002-267839号に記載されているように視野角拡大フィルム表面の水との接触角を70°以下とすることも好ましく行うことができる。

[0196]

IPSモード液晶セル用視野角拡大フィルムは、電界無印状態の黒表示時において、基板面に平行配向した液晶分子の光学補償および偏光板の直交透過率の視野角特性向上に用

いる。 IPSモードは電界無印加状態で黒表示となり、上下一対の偏光板の透過軸は直交している。しかし斜めから観察した場合は、透過軸の交差角が90°ではなくなり、漏れ光が生じてコントラストが低下する。本発明の偏光板をIPSモード液晶セルに用いる場合は、漏れ光を低下するため特開平10-54982号公報に記載されているような面内の位相差が0に近く、かつ厚さ方向に位相差を有する視野角拡大フィルムと好ましく組み合わせて用いられる。

[0197]

OCBモードの液晶セル用視野角拡大フィルムは、電界印加により液晶層中央部で垂直配向し、基板界面付近で傾斜配向した液晶層の光学補償を行い、黒表示の視野角特性を改善するために使用される。本発明の偏光板をOCBモード液晶セルに用いる場合は、米国特許5805253号に記載されたような円盤状の液晶性化合物をハイブリット配向させた視野角拡大フィルムと好ましく組み合わせて用いられる。

[0198]

VAモードの液晶セル用視野角拡大フィルムは、電界無印加状態で液晶分子が基板面に対して垂直配向した状態の黒表示の視野角特性を改善する。このような視野角拡大フィルムしては特許番号第2866372号公報に記載されているような面内の位相差が0に近く、かつ厚さ方向に位相差を有するフィルムや、円盤状の化合物が基板に平行に配列したフィルムや、同じ面内レターデーション値を有する延伸フィルムを遅相軸が直交になるように積層配置したフィルムや、偏光板の斜め方向の直交透過率悪化防止のために液晶分子のような棒状化合物からなるフィルムを積層したものと好ましく組み合わせて用いられる

また、ノルボルネン系樹脂フィルムやポリカーボネート樹脂を延伸することにより位相差を付与したものも視野角拡大フィルムあるいはその一部として好ましく用いることができる。

[0199]

(2) 位相差フィルム

本発明の偏光板は、位相差層を有することが好ましい。本発明における位相差層としては $\lambda/4$ 板が好ましく、本発明の偏光板と $\lambda/4$ 板とを積層させることで、円偏光板として使用することができる。円偏光板は入射した光を円偏光に変換する機能を有しており、反射型液晶表示装置やECBモードなどの半透過型液晶表示装置、あるいは有機EL素子等に好ましく利用されている。

[0200]

本発明に用いる $\lambda/4$ 板は、可視光の波長の範囲においてほぼ完全な円偏光を得るため、可視光の波長の範囲において概ね波長の 1/4 のレターデーション(Re)を有する位相差フィルムであることが好ましい。「可視光の波長の範囲において概ね 1/4 のレターデーション」とは、波長 400 から 700 n mにおいて長波長ほどレターデーションが大きく、波長 450 n mで測定したレターデーション値(Re 450)が $80\sim125$ n mであり、かつ波長 590 n mで測定したレターデーション値(Re 590)が $120\sim160$ n mである関係を満足する範囲を示す。 Re 590 - Re $450 \ge 5$ n m であることがちらに好ましく、 Re 590 - Re $450 \ge 10$ n m であることが特に好ましい。

[0201]

本発明で用いる $\lambda/4$ 板は上記の条件を満たしていれば特に制限はないが、例えば、特開平 5-27118 号公報、特開平 10-68816 号公報、特開平 10-90521 号公報に記載された複数のポリマーフィルムを積層した $\lambda/4$ 板、WO00/65384号 公報、WO00/26705 号公報に記載された 1 枚のポリマーフィルムを延伸した $\lambda/4$ 板、特開 2000-284126 号公報、特開 2002-31717 号公報に記載されたポリマーフィルム上に少なくとも 1 層以上の光学異方性層を設けた $\lambda/4$ 板など公知の $\lambda/4$ 板を用いることができる。また、ポリマーフィルムの遅相軸の方向や光学異方性層の配向方向は液晶セルに合わせて任意の方向に配置することができる。

[0202]

円偏光板において、λ/4板の遅相軸と上記偏光子の透過軸は、任意の角度で交差でき るが、45° ± 20 ° の範囲で交差されることが好ましい。但し、 $\lambda / 4$ 板の遅相軸と上 記偏光子の透過軸は上記以外の範囲で交差されても構わない。

[0203]

 $\lambda/4$ 板を $\lambda/4$ 板および $\lambda/2$ 板を積層して構成する場合は、特許番号第32363 0 4 号公報や特開平10-68816号公報に記載されているように、λ/4板およびλ /2板の面内の遅相軸と偏光板の透過軸とがなす角度が実質的に75°および15°とな るように貼り合わせることが好ましい。

[0204]

(3) 反射防止フィルム

本発明の偏光板は反射防止フィルムと組み合わせて使用することができる。反射防止フ ィルムは、フッ素系ポリマー等の低屈折率素材を単層付与しただけの反射率1.5%程度 のフィルム、もしくは薄膜の多層干渉を利用した反射率1%以下のフィルムのいずれも使 用できる。本発明では、透明支持体上に低屈折率層、及び低屈折率層より高い屈折率を有 する少なくとも一層の層(即ち、高屈折率層、中屈折率層)を積層した構成が好ましく使 用される。また、日東技報, vol. 38, No. 1, may, 2000, 2 6頁~28頁や特開2002-301783号などに記載された反射防止フィルムも好ま しく使用できる。

各層の屈折率は以下の関係を満足する。

[0205]

高屈折率層の屈折率>中屈折率層の屈折率>透明支持体の屈折率>低屈折率層の屈折率 反射防止フィルムに用いる透明支持体は、前述の偏光子の保護フィルムに使用する透明 ポリマーフィルムを好ましく使用することができる。

[0206]

低屈折率層の屈折率は1. $20 \sim 1$. 55であり、好ましくは1. $30 \sim 1$. 50であ る。低屈折率層は、耐擦傷性、防汚性を有する最外層として使用することが好ましい。耐 擦傷性向上のため、シリコーン基や、フッ素の含有する素材を用い表面への滑り性付与す ることも好ましく行われる。

[0207]

含フッ素化合物としては、例えば、特開平9-222503号公報明細書段落番号[0 018]~[0026]、同11-38202号公報明細書段落番号[0019]~[0 030]、特開2001-40284号公報明細書段落番号[0027]~[0028] 、特開2000-284102号公報等に記載の化合物を好ましく使用することができる

含シリコーン化合物はポリシロキサン構造を有する化合物が好ましいが、反応性シリコ ーン(例、サイラプレーン(チッソ(株)製)や両末端にシラノール基含有のポリシロキ サン(特開平11-258403号公報)等を使用することもできる。シランカップリン グ剤等の有機金属化合物と特定のフッ素含有炭化水素基含有のシランカップリング剤とを 触媒共存下に縮合反応で硬化させてもよい(特開昭58-142958号公報、同58-147483号公報、同58-147484号公報、特開平9-157582号公報、同 11-106704号公報、特開2000-117902号公報、同2001-4859 0号公報、同2002-53804号公報記載の化合物等)。

低屈折率層には、上記以外の添加剤として充填剤(例えば、二酸化珪素(シリカ)、含 フッ素粒子(フッ化マグネシウム、フッ化カルシウム、フッ化バリウム)等の一次粒子平 均径が1~150nmの低屈折率無機化合物、特開平11-3820公報の段落番号 [0 020]~[0038]に記載の有機微粒子等)、シランカップリング剤、滑り剤、界面 活性剤等を含有させることも好ましく行うことができる。

[0208]

低屈折率層は、気相法(真空蒸着法、スパッタリング法、イオンプレーティング法、プ ラズマCVD法等)により形成されても良いが、安価に製造できる点で、塗布法で形成す

ることが好ましい。塗布法としては、ディップコート法、エアーナイフコート法、カーテンコート法、ローラーコート法、ワイヤーバーコート法、グラビアコート、マイクログラビア法を好ましく使用することができる。

低屈折率層の膜厚は、30~200nmであることが好ましく、50~150nmであることがさらに好ましく、60~120nmであることが最も好ましい。

[0209]

中屈折率層および高屈折率層は、平均粒径100nm以下の高屈折率の無機化合物超微粒子をマトリックス用材料に分散した構成とすることが好ましい。高屈折率の無機化合物微粒子としては、屈折率1.65以上の無機化合物、例えば、Ti、Zn、Sb、Sn、Zr、Ce、Ta、La、In等の酸化物、これらの金属原子を含む複合酸化物等を好ましく使用できる。

このような超微粒子は、粒子表面を表面処理剤で処理したり(シランカップリング剤等:特開平11-295503号公報、同11-153703号公報、特開2000-99008、アニオン性化合物或は有機金属カップリング剤:特開2001-310432号公報等)、高屈折率粒子をコアとしたコアシェル構造としたり(特開2001-166104等)、特定の分散剤併用する(例、特開平11-153703号公報、特許番号US6210858B1、特開2002-2776069号公報等)等の態様で使用することができる。

[0210]

マトリックス用材料としては、従来公知の熱可塑性樹脂、硬化性樹脂皮膜等を使用できるが、特開2000-47004号公報、同2001-315242号公報、同2001-31871号公報、同2001-296401号公報等に記載の多官能性材料や、特開2001-293818号公報等に記載の金属アルコキシド組成物から得られる硬化性膜を使用することもできる。

中屈折率層の屈折率は、低屈折率層の屈折率と高屈折率層の屈折率との間の値となるように調整する。中屈折率層の屈折率は、 $1.50\sim1.70$ であることが好ましい。

[0211]

反射防止フィルムのヘイズは、5%以下あることが好ましく、3%以下がさらに好ましい。又膜の強度は、JISK5400に従う鉛筆硬度試験でH以上であることが好ましく、2H以上であることがさらに好ましく、3H以上であることが最も好ましい。

[0212]

(4) 輝度向上フィルム

本発明の偏光板は、輝度向上フィルムと組み合わせて使用することができる。輝度向上フィルムは、円偏光もしくは直線偏光の分離機能を有しており、偏光板とバックライトの間に配置され、一方の円偏光もしくは直線偏光をバックライト側に後方反射もしくは後方散乱する。バックライト部からの再反射光は、部分的に偏光状態を変化させ、輝度向上フィルムおよび偏光板に再入射する際、部分的に透過するため、この過程を繰り返すことにより光利用率が向上し、正面輝度が1.4倍程度に向上する。輝度向上フィルムとしては異方性反射方式および異方性散乱方式が知られており、いずれも本発明の偏光板と組み合わせることができる。

[0213]

異方性反射方式では、一軸延伸フィルムと未延伸フィルムを多重に積層して、延伸方向の屈折率差を大きくすることにより反射率ならびに透過率の異方性を有する輝度向上フィルムが知られており、誘電体ミラーの原理を用いた多層膜方式(WO95/17691号、WO95/17699号の各明細書記載)やコレステリック液晶方式(欧州特許606940A2号明細書、特開平8-271731号公報記載)が知られている。誘電体ミラーの原理を用いた多層方式の輝度向上フィルムとしてはDBE

F一E、DBEF-D、DBEF-M(いずれも $3\,\mathrm{M}$ 社製)、コレステリック液晶方式の輝度向上フィルムとしてはNIPOCS(日東電工(株)製)が本発明で好ましく使用される。NIPOCSについては、日東技報、 vol. $3\,8$, No. 1, may, $2\,0\,0\,0$, $1\,9\,\mathrm{g}\sim2\,1\,\mathrm{g}$ などを参考にすることができる。

[0214]

また、本発明ではWO97/32223号、WO97/32224号、WO97/32225号、WO97/32226号の各明細書および特開平9-274108号、同11-174231号の各公報に記載された正の固有複屈折性ポリマーと負の固有複屈折性ポリマーをブレンドして一軸延伸した異方性散乱方式の輝度向上フィルムと組み合わせて使用することも好ましい。異方性散乱方式輝度向上フィルムとしては、DRPF-H(3M社製)が好ましい。

本発明の偏光板と輝度向上フィルムは、粘着剤を介して貼合された形態、もしくは偏光板の保護フィルムの一方を輝度向上フィルムとした一体型として使用することが好ましい

[0215]

(5) 他の機能性光学フィルム

本発明の偏光板は、さらに、ハードコート層、前方散乱層、アンチグレア(防眩)層、ガスバリア層、滑り層、帯電防止層、下塗り層や保護層等を設けた機能性光学フィルムと組み合わせて使用することも好ましい。また、これらの機能層は、前述の反射防止フィルムにおける反射防止層、あるいは視野角補償フィルムにおける光学異方性層等と同一層内で相互に複合して使用することも好ましい。これらの機能層は、偏光子側および偏光子と反対面(より空気側の面)のどちらか片面、もしくは両面の設けて使用できる。

[0216]

(5-1) ハードコート層

本発明の偏光板は耐擦傷性等の力学的強度を付与するため、ハードコート層を透明支持体の表面に設けた機能性光学フィルムと組み合わせることが好ましく行われる。ハードコート層を、前述の反射防止フィルムに適用して用いる場合は、特に、透明支持体と高屈折率層の間に設けることが好ましい。

ハードコート層は、光及び/又は熱による硬化性化合物の架橋反応、又は、重合反応により形成されることが好ましい。硬化性官能基としては、光重合性官能基が好ましく、又加水分解性官能基含有の有機金属化合物は有機アルコキシシリル化合物が好ましい。ハードコート層の具体的な構成組成物としては、例えば、特開2002-144913号公報、同2000-9908号公報、WO0/46617号公報等記載のものを好ましく使用することができる。

ハードコート層の膜厚は、 $0.2 \sim 100 \mu m$ であることが好ましい。

ハードコート層の強度は、JIS K5400に従う鉛筆硬度試験で、H以上であることが好ましく、2H以上であることがさらに好ましく、3H以上であることが最も好ましい。Z、JIS K5400に従うテーバー試験で、試験前後の試験片の摩耗量が少ないほど好ましい。

[0217]

ハードコート層を形成する材料は、エチレン性不飽和基を含む化合物、開環重合性基を含む化合物を用いることができ、これらの化合物は単独あるいは組み合わせて用いることができる。エチレン性不飽和基を含む化合物の好ましい例としては、エチレングリコールジアクリレート、トリメチロールプロパントリアクリレート、ジトリメチロールプロパントラアクリレート、ペンタエリスリトールトリアクリレート、ペンタエリスリトールテトラアクリレート、ジペンタエリスリトールペンタアクリレート、ジペンタエリスリトールペンタアクリレート、ジペンタエリスリトールへキサアクリレート等のポリオールのポリアクリレート類;ビスフェノールAジグリシジルエーテルのジアクリレート、ヘキサンジオールジグリシジルエーテルのジアクリレート等のエポキシアクリレート類;ポリイソシナネートとヒドロキシエチルアクリレート等の水酸基含有アクリレートの反応によって得られるウレタンアクリレート等を好ましい化

合物として挙げることができる。

また、市販化合物としては、EB-600、EB-40、EB-140、EB-1150、EB-1290K、IRR214、EB-2220、TMPTA、TMPTMA(以上、ダイセル・ユーシービー(株)製)、UV-6300、UV-1700B(以上、日本合成化学工業(株)製)等が挙げられる。

[0218]

また、開環重合性基を含む化合物の好ましい例としては、グリシジルエーテル類としてエチレングリコールジグリシジルエーテル、ビスフェノールAジグリシジルエーテル、トリメチロールエタントリグリシジルエーテル、トリメチロールプロパントリグリシジルエーテル、グリセロールトリグリシジルエーテル、トリグリシジルトリスヒドロキシエチルイソシアヌレート、ソルビトールテトラグリシジルエーテル、ペンタエリスリトールテトラグリシルエーテル、クレゾールノボラック樹脂のポリグリシジルエーテル、フェノールノボラック樹脂のポリグリシジルエーテルなど、脂環式エポキシ類としてセロキサイド2021P、セロキサイド2081、エポリードGT-301、エポリードGT-401、EHPE3150CE(以上、ダイセル化学工業(株)製)、フェノールノボラック樹脂のポリシクロヘキシルエポキシメチルエーテルなど、オキセタン類としてOXT-121、OXT-221、OX-SQ、PNOX-1009(以上、東亞合成(株)製)などが挙げられる。その他にグリシジル(メタ)アクリレートの重合体、或いはグリシジル(メタ)アクリレートと共重合できるモノマーとの共重合体をハードコート層に使用することもできる。

[0219]

ハードコート層には、ハードコート層の硬化収縮の低減、基材との密着性の向上、本発明のハードコート処理物品のカールを低減するため、ケイ素、チタン、ジルコニウム、アルミニウム等の酸化物微粒子やポリエチレン、ポリスチレン、ポリ(メタ)アクリル酸エステル類、ポリジメチルシロキサン等の架橋粒子、SBR、NBRなどの架橋ゴム微粒子等の有機微粒子等の架橋微粒子を添加することも好ましく行われる。これらの架橋微粒子の平均粒径は、1nmないし2000nmであることが好ましい。また、架橋微粒子の形状は、球状、棒状、針状、板状など特に制限無く使用できる。微粒子の添加量は硬化後のハードコート層の60体積%以下であることが好ましく、40体積%以下がより好ましい。

[0220]

上記で記載した無機微粒子を添加する場合、一般にバインダーポリマーとの親和性が悪いため、ケイ素、アルミニウム、チタニウム等の金属を含有し、かつアルコキシド基、カルボン酸基、スルホン酸基、ホスホン酸基等の官能基を有する表面処理剤を用いて表面処理を行うことも好ましく行われる。

[0221]

ハードコート層は、熱または活性エネルギー線を用いて硬化することが好ましく、その中でも放射線、ガンマー線、アルファー線、電子線、紫外線等の活性エネルギー線を用いることがより好ましく、安全性、生産性を考えると電子線、紫外線を用いることが特に好ましい。熱で硬化させる場合は、プラスチック自身の耐熱性を考えて、加熱温度は 140 \mathbb{C} 以下が好ましく、より好ましくは 100 \mathbb{C} 以下である。

[0222]

(5-2) 前方散乱層

前方散乱層は、本発明の偏光板を液晶表示装置に適用した際の、上下左右方向の視野角特性(色相と輝度分布)改良するために使用される。本発明では、屈折率の異なる微粒子をバインダー分散した構成が好ましく、例えば、前方散乱係数を特定化した特開11-38208号公報、透明樹脂と微粒子の相対屈折率を特定範囲とした特開2000-19980号公報、ヘイズ値を40%以上と規定した特開2002-107512号公報等の構成を使用することができる。また、本発明の偏光板をヘイズの視野角特性を制御するため、住友化学の技術レポート「光機能性フィルム」31頁~39頁に記載された「ルミス

ティ」と組み合わせて使用することも好ましく行うことができる。

[0223]

(5-3) アンチグレア層

アンチグレア (防眩) 層は、反射光を散乱させ映り込みを防止するために使用される。アンチグレア機能は、液晶表示装置の最表面(表示側)に凹凸を形成することにより得られる。アンチグレア機能を有する光学フィルムのヘイズは、 $3\sim30\%$ であることが好ましく、 $5\sim20\%$ であることがさらに好ましく、 $7\sim20\%$ であることが最も好ましい。フィルム表面に凹凸を形成する方法は、例えば、微粒子を添加して膜表面に凹凸を形成する方法(例えば、特開 2000-271878 号公報等)、比較的大きな粒子(粒径 $0.05\sim2\mu$ m)を少量($0.1\sim50$ 質量%)添加して表面凹凸膜を形成する方法(例えば、特開 2000-281410 号公報、同 2000-95893 号公報、同 2001-10004 号公報、同 2001-281407 号公報等)、フィルム表面に物理的に凹凸形状を転写する方法(例えば、エンボス加工方法として、特開昭 63-278839 号公報、特開平 11-183710 号公報、特開 2000-275401 号公報等記載)等を好ましく使用することができる。

(粘着剤)

次に本発明で好ましく用いられる粘着剤について説明する。 粘着剤としては、アクリル酸系、メタクリル酸系、ブチルゴム系、シリコーン系などのベースポリマーを用いた粘着剤が使用できる。特に限定されるものでないが、(メタ)アクリル酸ブチル、(メタ)アクリル酸エチル、(メタ)アクリル酸2ーエチルへキシルのような(メタ)アクリル酸エステル系ベースポリマーや、これらの(メタ)アクリル酸エステルを二種類以上用いた共重合系ベースポリマーが好適に用いられる。粘着剤では通常、これらのベースポリマー中に極性モノマーが共重合されている。極性モノマーとしては、例えば、(メタ)アクリル酸、(メタ)アクリル酸2ーヒドロキシエチル、(メタ)アクリル酸2ーヒドロキシエチル、(メタ)アクリルアミド、N,Nージメチルアミノエチル(メタ)アクリレート、グリシジル(メタ)アクリレートのような、カルボキシル基、水酸基、アミド基、アミノ基、エポキシ基などを有するモノマーを挙げることができる。

[0224]

粘着剤は通常、架橋剤を含有する。架橋剤としては、2価又は多価金属イオンとカルボン酸金属塩を生成するもの、ポリアミン化合物とアミド結合を形成するもの、ポリエポキシ化合物やポリオールとエステル結合を形成するもの、ポリイソシアネート化合物とアミド結合を形成するものなどが挙げられ、これらの化合物が架橋剤として1種又は2種以上、ベースポリマーに混合して用いられる。

[0225]

本発明の粘着剤層の厚みは、 $2\sim50\mu$ mが好ましい。粘着剤層の偏光板と反対側の面には、粘着剤層の保護のために、セパレートフィルムが貼合されているのが通常の形態である。セパレートフィルムとしては、シリコーン樹脂などによって離型処理されたポリエステルフィルムなどが用いられる。このセパレートフィルムは、液晶セルや他の光学機能性フィルムとの貼合時に剥離除去される。

[0226]

(偏光板を使用する液晶表示装置)

次に本発明の偏光板が使用される液晶表示装置について説明する。本発明の液晶表示装置は液晶セルの両側に2枚の偏光板が配置されており、偏光板の少なくとも1枚が本発明の偏光板である。

図2は、本発明の偏光板が使用される液晶表示装置の一例である。

[0227]

本発明の図 2 に示す液晶表示装置は、液晶セル($10 \sim 13$)、および液晶セル($10 \sim 13$)を挟持して配置された上側偏光板 6 と下側偏光板 17 とを有する。偏光板は偏光子および一対の透明保護フィルムによって挟持されているが、図 2 中では一体化された偏

光板として示し、詳細構造は省略する。液晶セルは、上側電極基板10および下側電極基板13と、これらに挟持される液晶分子12から形成される液晶層からなる。液晶セルは、ON・OFF表示を行う液晶分子の配向状態の違いで、TN(Twisted Nematic)、IPS(In-Plane Switching)、OCB(Optically Соmpensatory Bend)、VA(Vertically Aligned)、ECB(Electrically Соntrolled Birefringence)のような表示モードに分類されるが、本発明の偏光板は透過および反射型によらず、いずれの表示モードにも使用できる。

これらの表示モードの中でも、OCBモードまたはVAモードであることが好ましい。

[0228]

電極基板10および13の液晶分子12に接触する表面(以下、「内面」という場合がある)には、配向膜(不図示)が形成されていて、配向膜上に施されたラビング処理等により、電界無印加状態もしくは低印加状態における液晶分子12の配向が制御されている。また、基板10および13の内面には、液晶分子12からなる液晶層に電界を印加可能な透明電極(不図示)が形成されている。

[0229]

TNモードのラビング方向は上下基板で互いに直交する方向に施し、その強さとラビング回数などでチルト角の大きさが制御できる。配向膜はポリイミド膜を塗布後焼成して形成する。液晶層のねじれ角(ツイスト角)の大きさは、上下基板のラビング方向の交差角と液晶材料に添加するカイラル剤により決まる。ここではツイスト角が90° になるようにするためピッチ 60μ m程度のカイラル剤を添加する。

なお、ツイスト角は、ノートパソコンやパソコンモニタ、テレビ用の液晶表示装置の場合は90°近傍(85から95°)に、携帯電話などの反射型表示装置として使用する場合は0から70°に設定する。また IPSモードやECBモードでは、ツイスト角が0°となる。 IPSモードでは電極が下側基板8のみに配置され、基板面に平行な電界が印加される。また、OCBモードでは、ツイスト角がなく、チルト角を大きくされ、VAモードでは液晶分子 12が上下基板に垂直に配向する。

[0230]

ここで液晶層の厚さ d と屈折率異方性 Δ n の積 Δ n d の大きさは白表示時の明るさを変化させる。このため最大の明るさを得るために表示モード毎にその範囲を設定する。

上側偏光板 6 の吸収軸 7 と下側偏光板 1 7 の吸収軸 1 8 の交差角は一般に概略直交に積層することで高コントラストが得られる。液晶セルの上側偏光板 6 の吸収軸 7 と上側基板 1 0 のラビング方向の交差角は液晶表示モードによってことなるが、TN、IPSモードでは一般に平行か垂直に設定する。OCB、ECBモードでは 4 5 °に設定することが多い。ただし、表示色の色調や視野角の調整のために各表示モードで最適値が異なり、この範囲に限定されるわけではない。

[0231]

本発明の偏光板が使用される液晶表示装置は、図2の構成に限定されず、他の部材を含んでいてもよい。例えば、液晶セルと偏光子との間にカラーフィルターを配置してもよい。また、液晶セルと偏光板との間に、別途、前述した視野角拡大フィルムを配置することもできる。偏光板6、17と光学異方性層(視野角拡大フィルム)8、15は粘着剤で貼合した積層形態で配置されてもよいし、液晶セル側保護フィルムの一方を視野角拡大に使用した、いわゆる一体型楕円偏光板として配置されてもよい。

[0232]

また、本発明の偏光板が使用される液晶表示装置を透過型として使用する場合は、冷陰極あるいは熱陰極蛍光管、あるいは発光ダイオード、フィールドエミッション素子、エレクトロルミネッセント素子を光源とするバックライトを背面に配置できる。また、本発明の偏光板が使用される液晶表示装置は、反射型であってもよく、かかる場合は、偏光板は観察側に1枚配置したのみでよく、液晶セル背面あるいは液晶セルの下側基板の内面に反射膜を設置する。もちろん前記光源を用いたフロントライトを液晶セル観察側に設けても

よい。本発明の液晶表示装置は、本発明の偏光板をセルのバックライト側に用いたVAモード液晶表示装置であることが好ましい。

【実施例】

[0233]

「実施例1]

(セルロースアセテート溶液の調製)

下記の組成物をミキシングタンクに投入し、撹拌して各成分を溶解し、セルロースアセ テート溶液を調製した。

[0234]

(セルロースアセテート溶液 A組成)

アセチル化度2.75、6位の置換率35%の

セルロースアセテート

100.0質量部

トリフェニルフォスフェート

8.0質量部

ビフェニルフォスフェート

4.0質量部

メチレンクロライド (第1溶媒)

4 0 3. 0 質量部

メタノール (第2溶媒)

60.2質量部

[0235]

(マット剤溶液の調製)

下記の組成物を分散機に投入し、撹拌して各成分を溶解し、マット剤溶液を調製した。

[0236]

(マット剤溶液組成)

平均粒径16nmのシリカ粒子

. (AEROSIL R972、日本アエロジル(株)製 2.0質量部

メチレンクロライド (第1溶媒)

72.4質量部

メタノール(第2溶媒)

10.8質量部

セルロースアセテート溶液A

0.3質量部

[0237]

(レターデーション上昇剤溶液の調製)

下記の組成物をミキシングタンクに投入し、加熱しながら撹拌して、各成分を溶解し、 レターデーション上昇剤溶液を調製した。

[0238]

(レターデーション上昇剤溶液組成)

レターデーション上昇剤 A-12

2 0 質量部

メチレンクロライド(第1溶媒)

58.3質量部

メタノール(第2溶媒)

8. 7 質量部

セルロースアセテート溶液A

12.8質量部

[0239]

(セルロースアセテートフィルム1の作製)

上記セルロースアセテート溶液 A を 9 4. 6 質量部、マット剤溶液を 1. 3 質量部、 U V 吸収剤溶液 4. 1 質量部それぞれを濾過後に混合し、バンド流延機を用いて流延した残留溶剤含量 3 5 %でフィルムをバンドから剥離し、 1 3 0 $\mathbb C$ の条件でフィルムをテンターを用いて 1 8 % の延伸倍率で横延伸し、延伸後の幅のまま 1 4 0 $\mathbb C$ で 3 0 秒間保持した。その後、クリップを外して 1 4 0 $\mathbb C$ で 4 0 分間乾燥させ(乾燥(1))、セルロースアセテートフィルムを製造した。出来あがったセルロースアセテートフィルムの残留溶剤量は 0. 2 % であり、膜厚は 9 2 μ m であった。

セルロースアセテートの種類及びレターデーション上昇剤の種類、添加量を表1の内容に変更した以外は同様にしてセルロースアセテートフィルム2~7を作製した。

[0240]

【表1】

	セルロースアシレート	デ 十 フ ナ		レターデーション 上昇剤1	<u>۱</u>		レターデーション上昇剤2	ش ب	
試料番号	トータル アセチル 電換度	6位の 置換 比率	種類	オクタノール/水分配係数	量(g/フィルム 100g)	種類	オクタノール / 量 (g/フィルム 水分配係数 100g)	量 (g/フィルム 100g)	華 彬
41.1.1.1.2.7.4.4.1.1.4.1	2.75	0.35	A-12	3.5	4.3	A-2	3.0	2.7	本発明
カルロースマセモートフィルム?	2.75	0.35	A-21	3.9	4.0	A-26	4.5	4.0	本発明
たいし イン・アイバー・ファル・スコートコイル・人名	2.75	0.35	A-13	5.1	4.3	A-39	3.7	2.7	本発明
カルロースアヤデートフィルム4	2.75	0.29	A-21	3.9	4.0	A-26	4.5	4.0	比較例
4ルロースアヤテートフィルム5	2.75	0.35	В	9.0	5.0		l	l	比較例
セルロースアセテートフィルム6	2.75	0:30	A-12	3.5	4.3	A-2	3.0	2.7	比較例

【0241】なお、表1中、レターデーション上昇剤Bは特開2002-182215号公報に記載出証特2005-3028864

されたレターデーション上昇剤であり、下記構造式で表される化合物である。

レターデーション上昇剤B

[0243]

<レターデーションの測定>

また、下記方法により幅方向10点について25℃60%でRe、Rth、及び遅相軸がフィルム流延方向となす角度を測定し、平均、最大値、最小値により面内の均一性を評価した。

自動複屈折率計(KOBRA-21ADH、王子計測機器(株)製)を用い、面内レターデーションRe (0) を測定した。また面内の遅相軸をあおり軸として 40° およびー 40° あおってレターデーションRe (40) およびRe (-40) を測った。膜厚および遅相軸方向の屈折率 $n \times x$ をパラメータとし、これらの測定値Re (0)、Re (40)、Re (40)にフィッティングするように進相軸方向の屈折率 $n \times x$ とび厚み方向の屈折率 $x \times x$ とした。測定波長は $x \times x$ 0 nm とした。

[0244]

面状の評価はクロスニコルに重ねた 2 枚の偏光板の間セルロースアセテートフィルム 1 m× 2 mを挟んで観察した場合のムラの頻度を以下の基準で分類した。

○: ムラなし

△:2箇所以下

×:3箇所以上

結果を表2に示す。

[0245]

【表2】

		Re (nm)			Rth (nm)		連権	遅相軸角度((°)	醋	膜厚 (μm)		平米	舗が
試料番号	司子死	四六年 四十年	正枯	温小值	島大値	日本	最小值	最大値	中均	最小値	最大値	中古	<u> </u>	
		以 可 可 可 可 可 可 可 可 可 可 可 可 可 可 可 可 可 可 可	50	-II. L.XH	152	150	89.6	+	90.1	91.6	97.6	92.1	0	本発明
セルロースァセナートノイルユー		3	3			1	1 6	3	00 1	016	003	0.60	С	本条明
セルロースアセテートフィルム2	28	61	9	150	154	152	89.5	90.4	30.1	0.10	36.3	200	,	
	82	60	57	147	152	149	89.7	90.4	90	91.6	92.5	92.2	0	本発明
セルローヘアセナートノイルムシ		3										0	>	西盆土
1,	53	69	528	145	157	152	88.5	6	90.3	90.4	94.2	92.3	×	10 #X 17/1
セントノー こう インインマー	- 1	3						3	1	,	0.00	000	<	上時個
カルローファカテートフィル 1/5	77	65	62	180	192	190	88.9	90.9	89.7	91.1	33.0	37.7	1	2014704
E/VH - X/ E/ 1 / 1/VH - 2	1							- 33	6	0 + 0	0.00	00	<	上整何
かルロースアセテートフィルム6	53	64	58	139	191	149	89.1	90./	30.2	91.3	35.3	26	1	51414

[0246]

表2の結果から本発明のセルロースアセテートフィルムはRe/Rth比が高くかつ、フィルム面内での膜厚、レターデーション、遅相軸角度の変動が小さいことがわかる。

[0247]

[実施例2]

(ケン化処理)

セルロースアセテートフィルム 1 を、1 . 5 規定の水酸化ナトリウム水溶液に、5 5 $\mathbb C$ で 2 分間浸漬した。室温の水洗浴槽中で洗浄し、3 0 $\mathbb C$ で 0 . 1 規定の硫酸を用いて中和した。再度、室温の水洗浴槽中で洗浄し、さらに 1 0 $\mathbb C$ の温風で乾燥した。このようにして、セルロースアセテートフィルムの表面をケン化した。

[0248]

(偏光板の作製)

延伸したポリビニルアルコールフィルムにヨウ素を吸着させて偏光膜を作製した。

次に、作製したセルロースアセテートフィルムの透明支持体側を、ポリビニルアルコール系接着剤を用いて偏光膜の片側に貼り付けた。透明支持体の遅相軸および偏光膜の透過軸が平行になるように配置した。

市販のセルローストリアセテートフィルム(フジタックTD80UF、富士写真フイルム(株)製)を実施例3と同様にケン化処理し、ポリビニルアルコール系接着剤を用いて、偏光膜の反対側に貼り付けた。このようにして、偏光板(1-1)を作製した。

[0249]

[実施例3]

本発明の偏光板は視野角による色み及びコントラストの変化が小さく、且つ表示ムラが 少なく好ましいことがわかった。

[0250]

「実施例4]

(ケン化処理)

実施例 1 で作製したセルロースアセテートフィルム 3 上に下記組成の液を 5 . 2 m 1 / m 2 塗布し、6 0 $\mathbb C$ で 1 0 秒間乾燥させた。フィルムの表面を流水で 1 0 秒洗浄し、2 5 $\mathbb C$ の空気を吹き付けることでフィルム表面を乾燥させた。

(ケン化液組成)

イソプロピルアルコール818質量部水167質量部プロピレングリコール187質量部水酸化カリウム68質量部界面活性剤(1) n-C16 H33 O (C2 H4 O) 10 H12質量部

[0251]

(配向膜の形成)

ケン化処理したセルロースアセテートフィルム 3 上に、下記の組成の塗布液を# 1 4 のワイヤーバーコーターで 2 4 m 1 / m² 塗布した。 6 0 $\mathbb C$ の温風で 6 0 秒、さらに 9 0 $\mathbb C$ の温風で 1 5 0 秒乾燥した。

次に、セルロースアセテートフィルム3の延伸方向(遅相軸とほぼ一致)と45°の方向に、形成した膜にラビング処理を実施した。

[0252]

(配向膜塗布液組成)

下記式の変性ポリビニルアルコール

2 0 質量部

水 メタノール グルタルアルデヒド(架橋剤) 360質量部 120質量部

1. 0 質量部

【0253】 【化15】

$$\begin{array}{c|c} - & \\ - &$$

変性ポリビニルアルコール

[0254]

(光学異方性層の形成)

下記式のディスコティック液晶性分子(Ⅰ)

9 1 質量部

9 質量部

エチレンオキサイド変成トリメチロールプロパントリアクリレート

(V#360、大阪有機化学(株)製) セルロースアセテートブチレート

(САВ531-1、イーストマンケミカル社製)

1. 5 質量部

(CAB 5 5 1 - 1、イーハー、アイスをはなり光重合開始剤 (イルガキュアー907、チバガイギー社製)3 質量部

下記式のクエン酸エステル混合物

1. 0 質量部

を、214.2質量部のメチルエチルケトンに溶解した塗布液を、25℃の雰囲気で#3.6のワイヤーバーコーターで6.2 m $1/m^2$ 塗布した。これを金属の枠に貼り付けて、140℃の恒温槽中で2分間加熱し、ディスコティック液晶性分子を配向させた。次に、90℃で120W/c m高圧水銀灯を用いて、1分間UV 照射しディスコティック液晶性分子を重合させた。その後、室温まで放冷した。

[0255]

ディスコティック液晶性分子(I)

【0256】 【化17】

$$O$$
 H_2 C-C-O- R_1
 HO -C-CO₂ R_2
 H_2 C-C-O- R_3

 $R_1=H \text{ or } C_2H_5$

クエン酸エステル混合物

[0257]

(偏光板の作製)

延伸したポリビニルアルコールフィルムにヨウ素を吸着させて偏光膜を作製した。

次に、作製した光学補償シートの透明支持体側を、ポリビニルアルコール系接着剤を用いて偏光膜の片側に貼り付けた。透明支持体の遅相軸および偏光膜の透過軸が平行になるように配置した。

市販のセルローストリアセテートフィルム(フジタックTD80UF、富士写真フイルム (株) 製)を実施例3と同様にケン化処理し、ポリビニルアルコール系接着剤を用いて、偏光膜の反対側(光学補償シートを貼り付けなかった側)に貼り付けた。

このようにして、偏光板(2-3)を作製した。

[0258]

(ベンド配向液晶セルの作製)

ITO電極付きのガラス基板に、ポリイミド膜を配向膜として設け、配向膜にラビング処理を行った。得られた二枚のガラス基板をラビング方向が平行となる配置で向かい合わせ、セルギャップを 5. 7μ mに設定した。セルギャップに Δ n が 0. 1 3 9 6 の液晶性化合物(Z L I 1 1 3 2、メルク社製)を注入し、ベンド配向液晶セルを作製した。

[0259]

(液晶表示装置の作製)

作製したベンド配向セルを挟むように、作製した偏光板(2-3)を二枚貼り付けた。 偏光板の光学異方性層がセル基板に対面し、液晶セルのラビング方向とそれに対面する光 学異方性層のラビング方向とが反平行となるように配置した。

このようにして作製した液晶表示装置を温湿度を変えて観察したところ、本発明の偏光板 (2-3) を用いた液晶表示装置はコントラスト視野角及び色み視野角の変化が小さく且 つ表示ムラが少なく好ましいことがわかった。

【図面の簡単な説明】

[0260]

【図1】図1は、本発明の偏光板と機能性光学フィルムとを複合した構成の一例であ る。

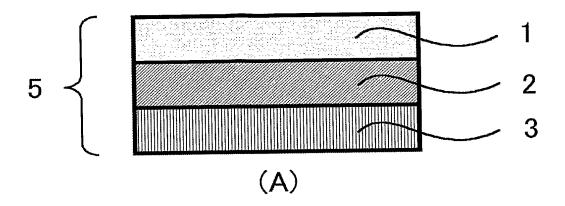
【図2】図2は、本発明の偏光板が使用される液晶表示装置の一例である。

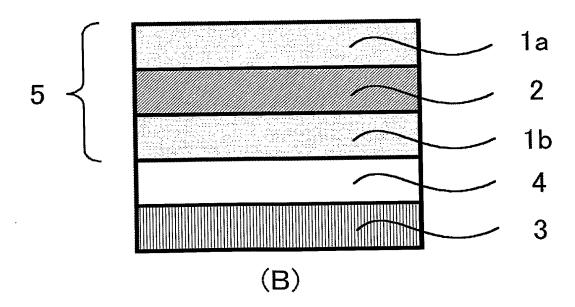
【符号の説明】

[0261]

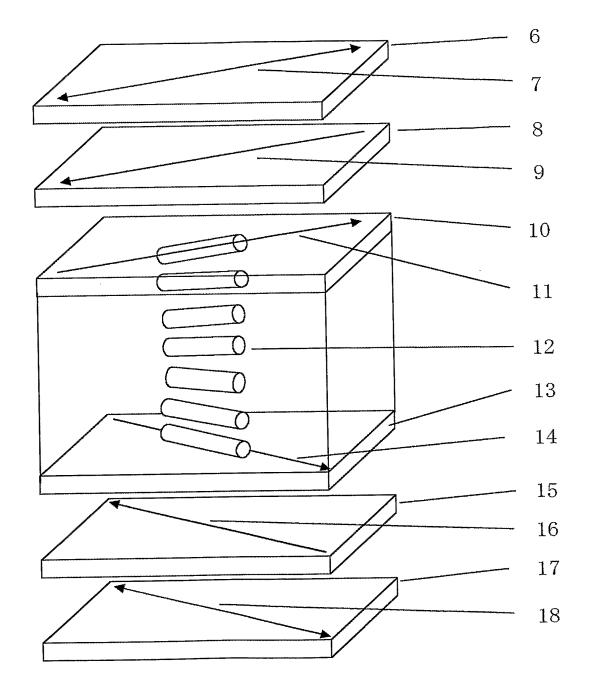
1, 1 a,	1 b	保護フィルム
2		偏光子
3		機能性光学フィルム
4		粘着層
5		偏光板
6		上偏光板
7		上偏光板吸収軸
8		上光学異方性層
9		上光学異方性層配向制御方向
1 0		液晶セル上電極基板
1 1		上基板配向制御方向
1 2		液晶分子
1 3		液晶セル下電極基板
1 4		下基板配向制御方向
1 5		下光学異方性層
1 6		下光学異方性層配向制御方向
1 7		下偏光板
1 8		下偏光板吸収軸

【書類名】図面 【図1】









【書類名】要約書

【要約】

【課題】 レターデーションが高く、且つ均一なセルロースアセテートフィルムを提供すること。

【解決手段】 下記式(I)で表される6位の置換比率が0.32以上であるセルロースアセテート及び二つ以上の芳香環を有しオクタノール/水分配係数が1以上6以下のレターデーション上昇剤の少なくとも1種を含み、レターデーション上昇剤をセルロースアセテートに対して0.1重量%以上20重量%以下含有することを特徴とするセルロースアセテートフィルム。

式 (I)

6位の置換比率=6位の置換度/(2位の置換度+3位の置換度+6位の置換度)

特願2004-058648

ページ: 1/E

認定・付加情報

特許出願の番号

特願2004-058648

受付番号

5 0 4 0 0 3 4 5 8 7 7

書類名

特許願

担当官

第六担当上席 0095

作成日

平成16年 3月 4日

<認定情報・付加情報>

【提出日】

平成16年 3月 3日

特願2004-058648

出願人履歴情報

識別番号

[000005201]

1. 変更年月日 [変更理由] 住 所 氏 名 1990年 8月14日 新規登録 神奈川県南足柄市中沼210番地 富士写真フイルム株式会社